

Le complet résolu

4^{ème} A

Sc-expérimentales

Conforme aux nouveaux programmes

Physique - Chimie

27 problèmes
corrigés

Avec des niveaux de difficulté

9 devoirs
corrigés

Contrôles et synthèses

Avec résumés
de cours

Les notions indispensables

+ unités et
conversions

Conformes aux programmes

TOME 1

FATHI REKIK
Professeur principal
distingué

MOURAD FGAIER
Professeur principal
distingué

Le complet résolu **Physique - Chimie**

Conforme aux nouveaux programmes

4^{ème} Année secondaire

Sc-Expérimentales

TOME 1

Résumés de cours
Exercices et devoirs corrigés

FATHI REKIK
Professeur principal

MOURAD FGAIER
Professeur principal

☞ Une rubrique intitulée **L'essentiel du cours**, où les connaissances fondamentales du nouveau programme officiel de la 4^{ème} année secondaire sont rassemblées, condensées et ordonnées en points forts. Il est conseillé de bien lire cette partie avant de chercher à résoudre les exercices et les devoirs de contrôles et de synthèses.

☞ Une partie intitulée **Exercices**, composée d'exercices d'entraînement classés par objectifs et par niveaux de difficulté.

La résolution de ces exercices vous permet d'être progressivement autonome et d'avoir à votre actif une expérience des plus fécondes pour la suite de vos études.

Ces exercices ont fait l'objet de corrections soignées et détaillées, toutes regroupées dans la partie correction à la fin de chaque chapitre.

☞ Une collection **des devoirs typiques** de contrôle et de synthèse avec correction permettant à l'élève d'évaluer ses connaissances.

☞ Un tableau **d'unités et conversions** des grandeurs physiques aidant l'élève à savoir convertir les unités des grandeurs en question.

En fin nous espérons que ce livre vous aidera à prendre confiance et facilitera de cette manière votre réussite en sciences physiques.

Bonne chance avec... Le complet résolu !

Les auteurs

PHYSIQUE		Page
PARTIE I : EVOLUTION DES SYSTEMES ELECTRIQUES.		
Chapitre -1-	Le condensateur et le dipôle RC.	6
Chapitre -2-	La bobine et le dipôle RL.	21
Chapitre -3-	Les oscillations électriques libres.	36
Chapitre -4-	Les oscillations électriques forcées en régime sinusoïdal.	57
CHIMIE		
PARTIE I : LA CINETIQUE CHIMIQUE.		
Chapitre -1-	La cinétique chimique.	75
PARTIE II : LES EQUILIBRES CHIMIQUES		
Chapitre -1-	Les équilibres chimiques.	89
PARTIE III : REACTION ACIDE BASE.		
Chapitre -1-	Réaction acide base.	106
DEVOIRS		
1^{ème} TRIMESTRE		
Devoirs de contrôle.		114
Devoirs de synthèse.		140
2^{ème} TRIMESTRE		
Devoirs de contrôle.		169
UNITES ET CONVERSIONS		

PHYSIQUE

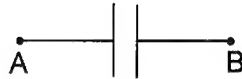


L'ESSENTIEL DU COURS

A/ Le condensateur :

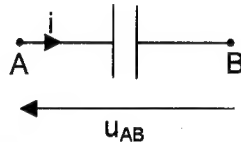
- * Un condensateur est un dipôle électrique constitué par deux plaques conductrices (dites armatures) séparées par un isolant appelé diélectrique.

Symbole du condensateur :



- * Le condensateur est un composant électrique capable de stocker des charges électriques.

- * La charge électrique, q , d'un condensateur est la charge de l'une de ses armatures choisie conventionnellement, celle vers laquelle est orienté le sens positif du courant



A chaque instant on a :

- $q = q_A = -q_B$.

Dans le système international d'unité la charge électrique q est exprimée en coulomb (C).

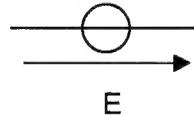
- i : Représente le sens arbitraire choisi du courant électrique.
- u_C : Tension aux bornes du condensateur.

- * Le courant électrique qui circule dans le même sens que le sens positif du courant choisi est d'intensité positive ($i > 0$).

Le courant électrique qui circule dans le sens contraire du sens positif du courant choisi est d'intensité négative ($i < 0$).

- * Un condensateur peut être chargé soit :

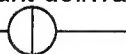
- Par un générateur de tension idéal de force électromotrice E et de résistance interne $r=0$ qui délivre au cours du temps une tension constante égale E et symbolisé par :



A la fin de la charge du condensateur $u_C=E$, $i=0$ et $q=Q_m$.

A la fin de la décharge du condensateur $u_C=0$, $i=0$ et $q=0$.

- Par un générateur de courant délivrant un courant électrique d'intensité, I , constante au cours du temps symbolisé par :



- * Relation entre la charge du condensateur q et l'intensité du courant électrique :

- La charge du condensateur s'effectue à courant électrique d'intensité, I , constante au cours du temps

alors $I = \frac{\Delta q}{\Delta t} = \frac{q(t) - q(t_0)}{t - t_0}$ si à $t_0 = 0$; $q(t_0 = 0) = 0$ alors :

$$A \rightarrow I = \frac{q}{t} \leftarrow C$$

- Si la charge du condensateur s'effectue à courant électrique d'intensité i variable au cours du temps

$$i = \lim_{\Delta t (\Delta t \rightarrow 0)} \frac{\Delta q}{\Delta t} = \frac{dq}{dt}.$$

* Relation entre la charge électrique, q , du condensateur et la tension, u_C , à ses bornes :
 q et u_C sont proportionnelles de constante de proportionnalité C tel que :

$$q = C \cdot u_C.$$

Avec C : Capacité du condensateur exprimée dans le système international d'unité en Farad.

* La capacité C d'un condensateur est une grandeur physique positive qui caractérise l'aptitude d'un condensateur à emmagasiner une charge électrique lorsqu'il est soumis à une tension électrique u_C .

Remarque :

La capacité, C , d'un condensateur plan (les armatures planes et parallèles) est exprimée par la

relation $C = \frac{\epsilon \cdot S}{e}$ tel que :

S : Surface en regard des deux armatures (m^2).

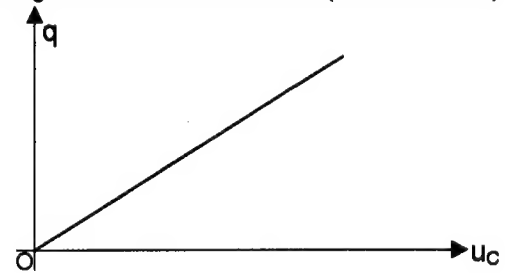
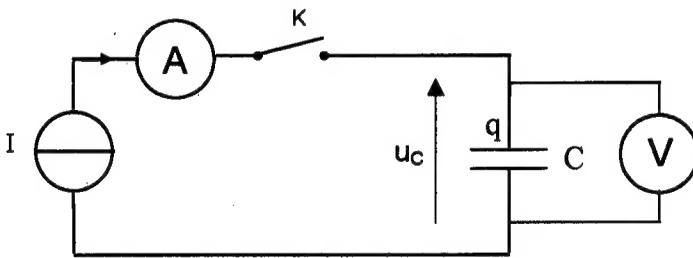
e : Epaisseur du diélectrique (m).

ϵ : Permittivité absolue du condensateur qui ne dépend que de la nature du diélectrique ($F \cdot m^{-1}$).

$\epsilon = \epsilon_0 \cdot \epsilon_r$ tel que :

- ϵ_r : Permittivité relative du diélectrique (sans unité).
- ϵ_0 : Permittivité du vide = $8,85 \cdot 10^{-12}$ ($F \cdot m^{-1}$).

* Représentation graphique de la courbe d'évolution de la charge q du condensateur en fonction de la tension électrique u_C entre ses bornes lorsqu'il est chargé par un générateur de courant ($I = \text{Constante}$)



Sachant que : $q = C u_C$ alors C est le coefficient de la droite qui représente $q = f(u_C)$.

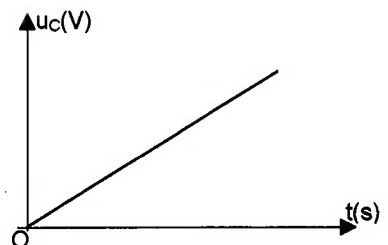
* La tension de claquage d'un condensateur est la plus petite tension (en valeur absolue) faisant jaillir une étincelle entre les armatures du condensateur.

* La tension de service d'un condensateur (tension nominale) c'est la tension indiquée par le constructeur qui est inférieure à la tension de claquage.

* En utilisant le circuit précédent on peut tracer la courbe $u_C = f(t)$.

Théoriquement : $u_C(t) = \frac{q}{C} = \frac{I}{C} \cdot t$ puisque $q = I \cdot t$

alors $u_C(t)$ est une fonction linéaire de coefficient égal $\frac{I}{C}$.



* L'énergie électrostatique, ξ_C , emmagasinée par un condensateur est exprimée par :

$$\xi_C = \frac{q^2}{2C} = \frac{C u_C^2}{2} = \frac{q u_C}{2} (J)$$

B/ Le dipôle RC :

I/ Au cours de la charge du condensateur :

* La réponse d'un dipôle RC à un échelon de tension est la charge du condensateur qui se fait en deux régimes :

- Régime transitoire au cours duquel la charge, q , du condensateur augmente progressivement au cours du temps.
- Régime permanent : au cours duquel la charge du condensateur reste constante au cours du temps.

* Equation différentielle en fonction de u_C :

D'après la loi de maille: $u_R + u_C - E = 0$ d'où $u_R + u_C = E$

D'après la loi d'ohm : $u_R = R.i = R. \frac{dq}{dt}$ et comme $q = u_C.C$ alors $u_R = R.C \frac{du_C}{dt}$

L'équation différentielle s'écrit alors sous la forme de : $R.C \frac{du_C}{dt} + u_C = E$

On pose $\tau = R.C$: C'est la constante de temps du dipôle RC (s) alors

$$\frac{du_C}{dt} + \frac{u_C}{\tau} = \frac{E}{\tau}$$

* Equation différentielle en fonction de q :

$u_R + u_C = E$ avec $u_R = R.i = R. \frac{dq}{dt}$ et $u_C = \frac{q}{C}$ d'où $R. \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = E$ alors $\frac{dq}{dt} + \frac{q}{\tau} = \frac{E}{R}$

* Equation différentielle en fonction de i :

$u_R + u_C = E$ avec $u_R = R.i$ alors $R.i + \frac{q}{C} = E$, si on dérive par rapport au temps : $R \frac{di}{dt} + \frac{1}{C} \frac{dq}{dt} = 0$

d'où $\frac{di}{dt} + \frac{1}{\tau} i = 0$ puisque $i = \frac{dq}{dt}$.

* Equation différentielle en fonction de u_R :

$R \times (\frac{di}{dt} + \frac{1}{\tau} i) = 0$ alors $\frac{d(Ri)}{dt} + \frac{1}{\tau} (Ri) = 0$ alors $\frac{du_R}{dt} + \frac{1}{\tau} u_R = 0$

* L'équation différentielle $\frac{du_C}{dt} + \frac{u_C}{\tau} = \frac{E}{\tau}$ admet comme solution $u_C = E(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ pour un condensateur initialement déchargé.

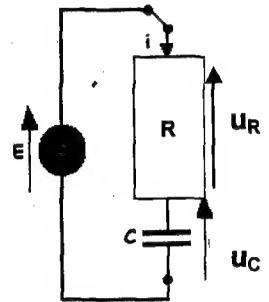
* Etude dimensionnellement de τ :

-1^{ère} méthode :

$$\tau \frac{du_C}{dt} + u_C = E \Rightarrow \tau = \frac{E - u_C}{\frac{du_C}{dt}} \text{ en dimension } [\tau] = \frac{[E - u_C] \rightarrow (V)}{\left[\frac{du_C}{dt} \right] \rightarrow (V.s^{-1})} = (s)$$

-2^{ème} méthode :

$$[\tau] = [R][C] \text{ avec } [R] = \frac{[u]}{[i]} = \frac{[u]}{[q]} [t] \text{ et } [C] = \frac{[q]}{[u]} \text{ d'où } [\tau] = \frac{[u][t][q]}{[u][q]} = [t] \text{ alors } [\tau] = s.$$

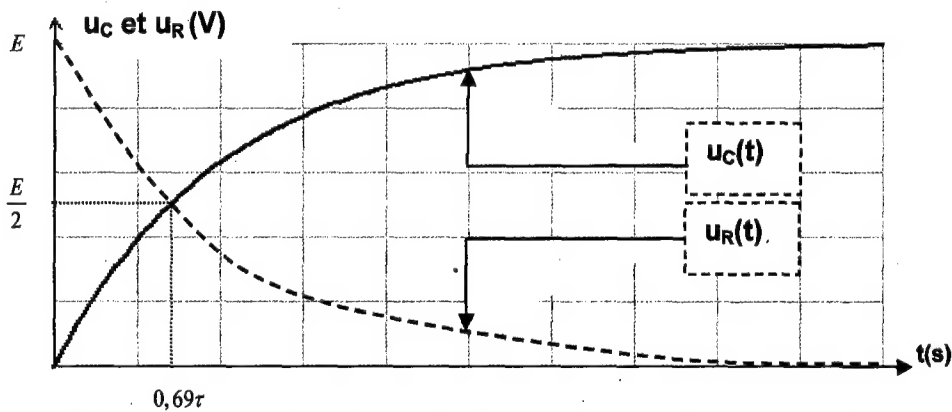


	$u_c(t) = E(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$	$q(t) = E.C(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$	$i(t) = \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}}$	$u_R(t) = E e^{-\frac{t}{\tau}}$
A $t=0$	0	0	$I_{\max} = \frac{E}{R}$	E
A $t=\tau$	0,63.E	0,63.Q _{max} =0,63.EC	$0,37 \cdot I_{\max} = 0,37 \cdot \frac{E}{R}$	$0,37 U_{R\max} = 0,37.E$
A $t=5\tau$	E	Q _{max}	0	0
Représentation Graphique.				

*Remarque :

Soit t_1 , date à laquelle $u_c = u_R = \frac{E}{2}$ (le condensateur est chargé à 50 % de sa charge maximale) alors

$$E(1 - e^{-\frac{t_1}{\tau}}) = \frac{E}{2} \text{ donc } e^{-\frac{t_1}{\tau}} = \frac{1}{2} \text{ d'où } t_1 = \tau \cdot \ln 2 = 0,69 \tau.$$



* La constante de temps τ est une grandeur caractéristique du dipôle RC qui nous renseigne sur la rapidité avec laquelle s'établit le régime permanent. (Au cours de la charge ou de la décharge).

* Détermination de la constante de temps τ du dipôle RC par la méthode de la tangente :

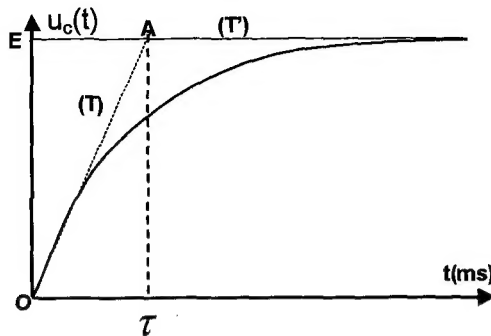
. Soit T : tangente à la courbe $u_c = f(t)$ à $t=0$ d'équation $u_c = a \cdot t$ avec $a = \frac{du_c}{dt}(t=0)$.

$$\frac{du_c}{dt} = \frac{E}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} \text{ à } t=0 \quad \frac{du_c}{dt}(t=0) = \frac{E}{\tau} \text{ donc } u_c(t) = \frac{E}{\tau} \cdot t$$

Soit T' : Asymptote à la courbe $u_c = f(t)$ d'équation $u_c = E$.

Au point d'intersection de T et T' on a $\frac{E}{\tau} t = E$ donc $t = \tau$.

D'où τ est l'abscisse du point d'intersection de la tangente à la courbe $u_c = f(t)$ à $t=0$ et son asymptote horizontale $u_c=E$.



Avec $u_c(t) = E(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$

* Remarques :

- Détermination graphique de l'intensité du courant électrique à un instant de date t_1 à partir de la courbe $u_c = f(t)$.

1^{ère} méthode :

D'après la loi de maille et à la date t_1 :

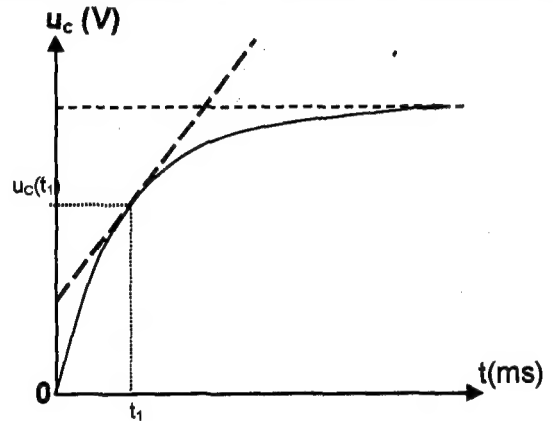
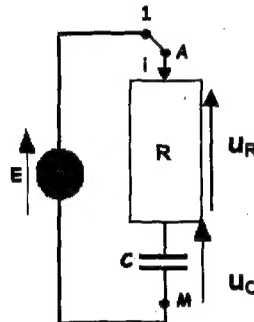
$$u_R(t_1) + u_C(t_1) - E = 0 \text{ d'où}$$

$$u_R(t_1) + u_C(t_1) = E$$

D'après la loi d'ohm : $u_R(t_1) = R \cdot i(t_1)$

$$\text{alors } i(t_1) = \frac{E - u_C(t_1)}{R}$$

Avec $u_C(t_1)$ est déterminée graphiquement.



$i(t_1) = \frac{dq}{dt}(t_1)$ et comme $q = u_C \cdot C$ alors $i(t_1) = C \frac{du_C}{dt}(t_1) = C \cdot a$ (a étant le coefficient directeur de la tangente à la courbe $u_c = f(t)$ à la date t_1).

- Détermination du signe et du sens de la variation de l'intensité du courant électrique graphiquement à partir de la courbe $u_c = f(t)$ au cours de la charge du condensateur :

$$i(t) = C \cdot \frac{du_C(t)}{dt} = C \cdot a.$$

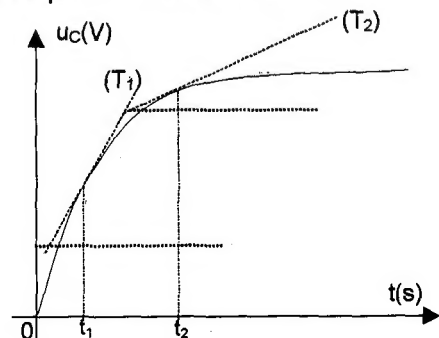
T_1 et T_2 sont deux tangentes à la courbe $u_c = f(t)$ aux instants de dates t_1 et t_2 .

T_1 et T_2 sont deux droites croissantes donc $\frac{du_C(t)}{dt} = a > 0$ et puisque $C > 0$ alors $i = C \cdot a > 0$.

L'angle d'inclinaison de la tangente à la courbe $u_c = f(t)$ par rapport à l'horizontal diminue au cours du temps.

$$i(t_1) = C \cdot \frac{du_C}{dt}(t_1) = C \cdot a_1 \text{ et } i(t_2) = C \cdot \frac{du_C}{dt}(t_2) = C \cdot a_2.$$

or $a_1 > a_2$ donc $i(t_1) > i(t_2)$ alors au cours de la charge du condensateur, l'intensité du courant électrique i est positive et diminue progressivement au cours du temps.



II/ Au cours de la décharge du condensateur :

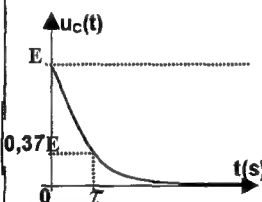
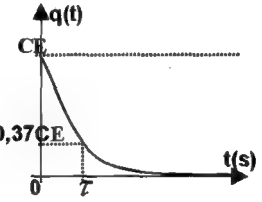
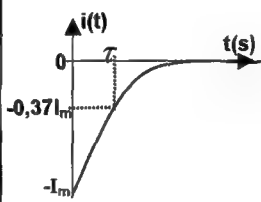
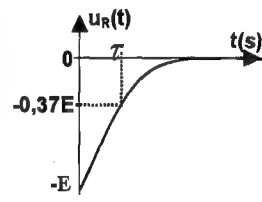
La décharge du condensateur à travers un résistor est progressive au cours du temps qui se fait aussi en deux régime transitoire (u_c diminue jusqu'à la valeur nulle)et permanent (à laquelle $u_c=0$).

* Equation différentielle :

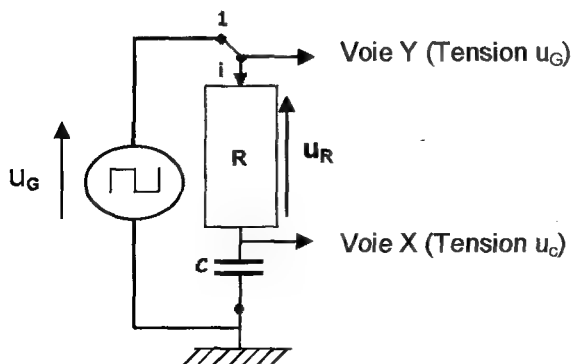
En fonction de	u_c	q	i	u_R
Equation différentielle	$\frac{du_c}{dt} + \frac{u_c}{\tau} = 0$	$\frac{dq}{dt} + \frac{q}{\tau} = 0$	$\frac{di}{dt} + \frac{1}{\tau} i = 0$	$\frac{du_R}{dt} + \frac{1}{\tau} u_R = 0$

Résolution de l'équation différentielle vérifiée par u_c : ($\frac{du_c}{dt} + \frac{u_c}{\tau} = 0$).

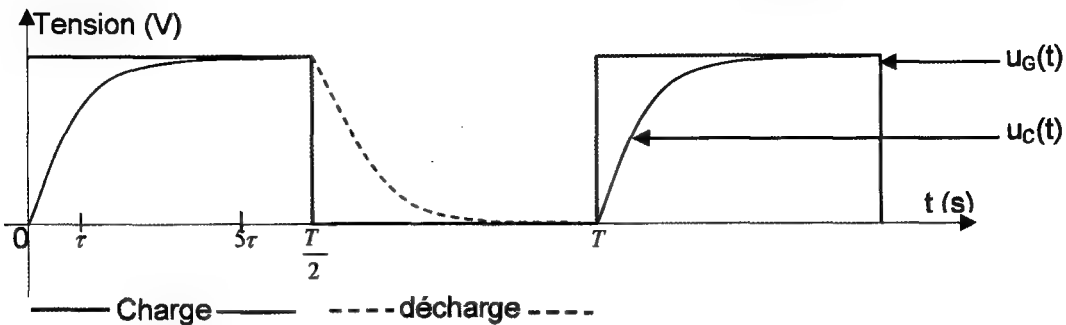
Cette équation différentielle admet comme solution $u_c(t) = E \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$ par un condensateur initialement ($t=0$) chargé.

	$u_c(t) = E e^{-\frac{t}{\tau}}$	$q(t) = E \cdot C e^{-\frac{t}{\tau}}$	$i(t) = -\frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}}$	$u_R(t) = -E e^{-\frac{t}{\tau}}$
A $t=0$	E	$Q_{\max} = EC$	$-I_{\max} = -\frac{E}{R}$	-E
A $t=\tau$ A $t=5\tau$	$u_c(\tau) = 0,37 \cdot E$ 0	$0,37 \cdot Q_{\max} = 0,37 \cdot EC$ 0	$-0,37 \cdot I_{\max} = -0,37 \cdot \frac{E}{R}$ 0	$-0,37 U_{R\max} = -0,37 \cdot E$ 0
Représentation Graphique.				

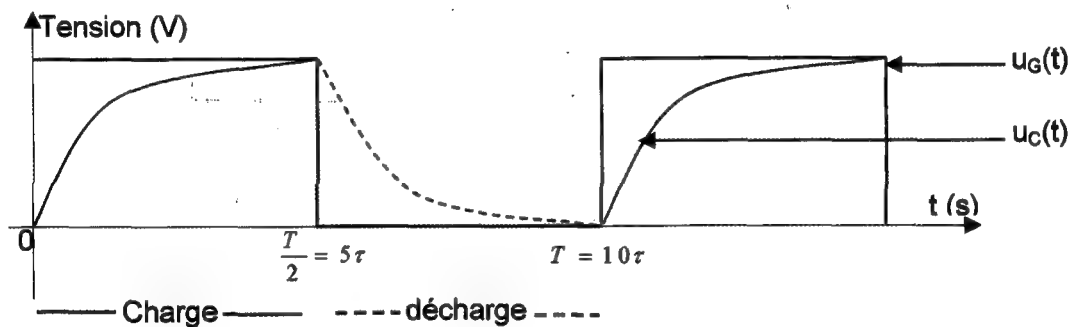
III/ Réponse d'un dipôle RC à une tension créneau :



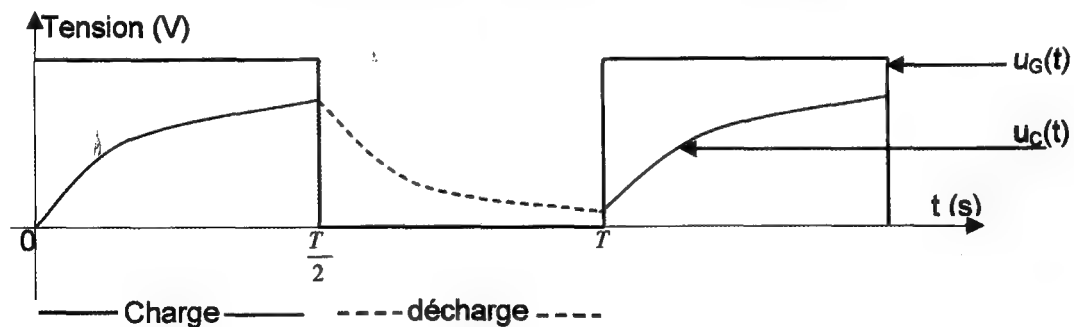
1^{er} Cas : $5\tau < \frac{T}{2}$, avec T est la période de la tension fournie par le GBF.



2^{ème} Cas : $5\tau = \frac{T}{2}$, avec T est la période de la tension fournie par le GBF.



3^{ème} Cas : $5\tau > \frac{T}{2}$, avec T est la période de la tension fournie par le GBF.



EXERCICES

Exercice N°1 :

On veut déterminer la capacité C d'un condensateur, pour cela on réalise sa charge avec un générateur de courant. Ce générateur débite un courant d'intensité $I = 0,5 \text{ mA}$.

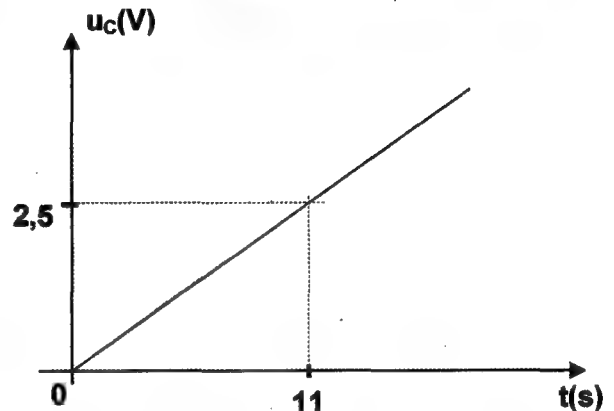
On réalise la saisie automatique de la tension u_C aux bornes du condensateur en fonction du temps moyennant une interface reliée à un ordinateur.

1°/ On obtient la courbe $u_C = f(t)$ suivante :

- a- Représenter le schéma du montage électrique permettant de tracer cette courbe et les grandeurs u_C , q (charge du condensateur).
- b- Le condensateur est-il initialement chargé?

2°/

- a- A l'aide de la courbe, déterminer la valeur de la capacité C du condensateur.
- b- Déterminer la valeur de la charge q et celle de l'énergie électrostatique emmagasinée par le condensateur à la date $t=25 \text{ s}$.



- c- La tension de claquage du condensateur étant de 10 V , au bout de combien de temps le condensateur claque-t-il ?

3°/ Est-il possible de remplacer, à l'échelle du laboratoire, le condensateur utilisé précédemment par un autre condensateur de même capacité C supposé plan dont les armatures sont séparées par un diélectrique de permittivité absolue $\epsilon = 10^{-7} \text{ F.m}^{-1}$ et d'épaisseur $e=1 \text{ mm}$.

Exercice N°2 :

On se propose d'étudier la charge et la décharge d'un condensateur dans un résistor, pour cela on réalise le circuit de la figure-1- formé d'un générateur de tension de fem $E=10 \text{ V}$, d'un condensateur de capacité $C=5\mu\text{F}$ d'un commutateur K et de trois résistors de résistances R_1 , R_2 et R_3 .

I- Charge du condensateur :

Le condensateur étant initialement déchargé, on place le commutateur en position (1) est à l'aide d'un oscilloscope à mémoire on visualise la tension $u_{BD}(t)$ aux bornes du résistor de résistance R_1 , on obtient la courbe de la figure-2-

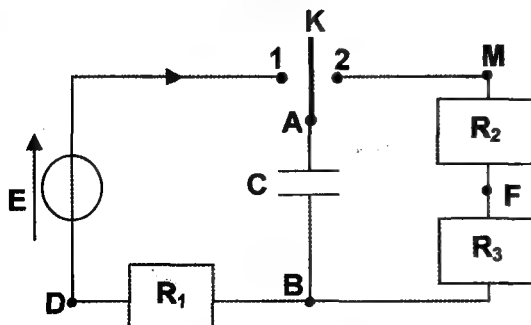


Figure-1

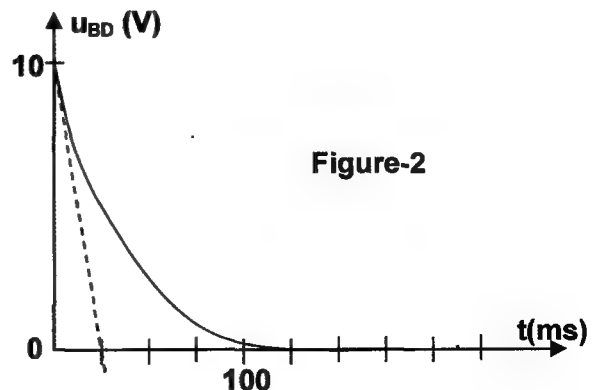


Figure-2

1°/

- a- Montrer que l'équation différentielle vérifiée par u_{BD} s'écrit : $\frac{du_{BD}(t)}{dt} + a u_{BD}(t) = 0$, avec a est une constante que l'on exprimera en fonction des caractéristiques de certains dipôles du circuit.
- b- Vérifier que $u_{BD}(t) = E \cdot e^{-at}$ est une solution de l'équation différentielle précédente.

2°/

- a- Définir la constante de temps τ du dipôle RC.
- b- Montrer que la tangente à la courbe $u_{BD}=f(t)$ à $t=0$ coupe l'asymptote horizontale au point d'abscisse $t = \tau_1$.
- c- Dédire la valeur de la constante de temps τ_1 du dipôle R_1C .
- d- Déterminer la valeur de R_1 .
- 3°/ Exprimer l'énergie électrostatique E_c emmagasinée dans le condensateur en fonction du temps. Calculer sa valeur à l'instant $t = 150 \text{ ms}$.
- 4°/ En supposant que le condensateur est complètement chargé quand la tension $u_{AB} = E$ à 1% près. Calculer le temps mis par le condensateur pour se charger.

II- Décharge du condensateur :

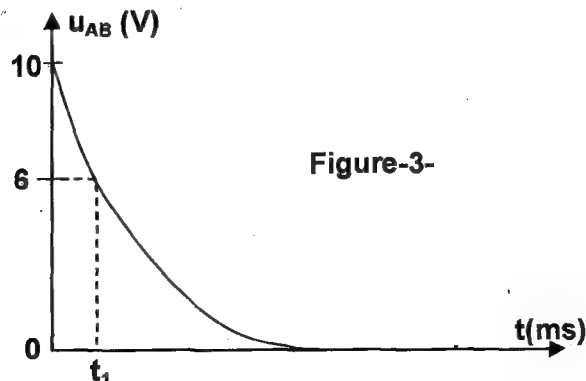
Le condensateur est complètement chargé. A un instant pris comme origine de temps, on place le commutateur K en position (2) et à l'aide d'un oscilloscope à mémoire on visualise la tension u_{AB} aux bornes du condensateur. On obtient la courbe de la figure-3-.

1°/

- a- Décrire le phénomène réalisé.
- b- Déterminer graphiquement le sens de variation de l'intensité de courant $i(t)$ au cours du temps.
- 2°/ Donner l'expression de la constante de temps τ_2 lors de la décharge du condensateur.

3°/ On donne l'expression de la tension aux bornes du condensateur : $u_{AB}(t) = E \cdot e^{-\frac{t}{\tau_2}}$.

- a- Déterminer l'expression de la tension $u_{BF}(t)$ aux bornes de résistor de résistance R_3 en fonction de temps.
- b- Dédire la valeur de la tension u_{BF} à l'origine de temps, sachant que $R_2 = R_3$.
- 4°/ Déterminer la valeur algébrique de l'intensité du courant i à l'instant t_1 . On donne : $R_3 = 5 \text{ K } \Omega$.
- 5°/ Représenter l'allure de la courbe d'évolution de la tension $u_{BF}(t)$ aux bornes du résistor de résistance R_3 en fonction de temps.



Exercice N°3 :

On considère le circuit électrique de la figure-4- formé par :

** Un générateur de tension de fem $E=6V$.

** Un condensateur de capacité C .

** Un commutateur K .

** Deux résistors de résistances R_1 et R_2 tel que $R_1 = \frac{R_2}{3}$.

Le condensateur étant initialement déchargé.

A $t=0s$, on bascule le commutateur K en position 1.

Un dispositif d'acquisition de données relié à un ordinateur donne la figure-5- qui représente l'évolution de la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur au cours du temps.

1°/ Etablir l'équation différentielle $\tau \cdot \frac{du_c}{dt} + u_c = E$ vérifiée

par la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur et exprimer τ en fonction de R_1 et C .

2°/ Une solution de cette équation différentielle est de la forme

$u_c(t) = A(1 - e^{-\alpha t})$, avec A et α sont des constantes non nulles.

Exprimer, en justifiant la réponse, les constantes A et α en fonction de E , R_1 et C .

3°/

a- Déterminer à partir de l'équation différentielle l'unité de la constante du temps τ du dipôle RC dans le système international d'unité.

b- Déterminer la valeur de la constante du temps, τ , du dipôle RC.

c- Reproduire et compléter le tableau suivant en faisant le calcul nécessaire :

t	0	τ	5τ
Tension aux bornes du condensateur : u_c (V)			
Tension aux bornes du résistor R_1 : u_{R1} (V)			

4°/ Le condensateur précédent est complètement chargé.

A une nouvelle origine des temps $t=0s$, on bascule le commutateur K en position 2.

Le dispositif d'acquisition donne la figure-6- qui représente l'évolution, en fonction du temps de l'intensité du courant électrique circulant dans le circuit.

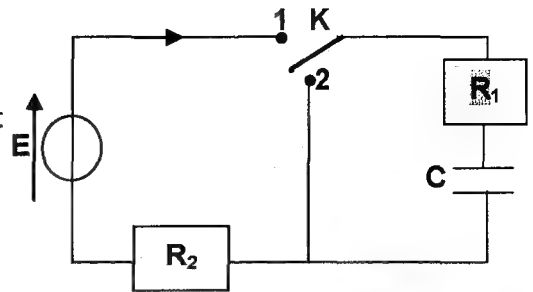


Figure-4-

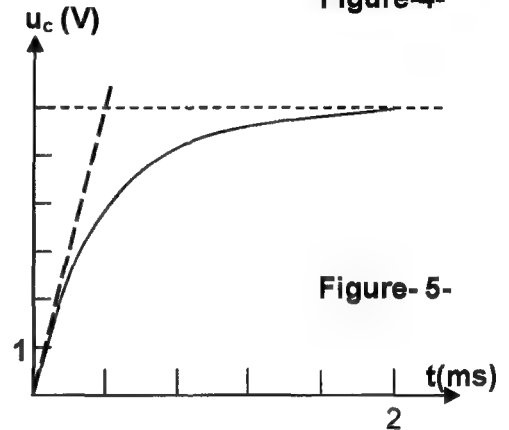
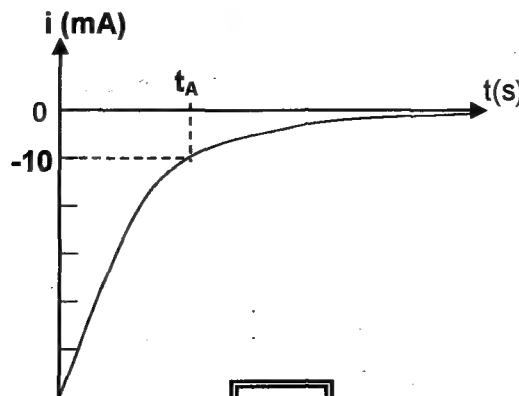


Figure-5-

Figure-6-



a- Reproduire le circuit de décharge du condensateur et indiquer le sens du courant électrique, ainsi que le sens de circulation des électrons dans le circuit.

b- L'équation différentielle vérifiée par la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur est : $\tau' \cdot \frac{du_c}{dt} + u_c = 0$

avec $\tau' = R_1 C$: constante du temps du dipôle RC.

La solution de cette équation différentielle est $u_c(t) = E e^{-\frac{t}{\tau'}}$.

α - Montrer que $i(t) = -\frac{E}{R_1} e^{-\frac{t}{\tau'}}$.

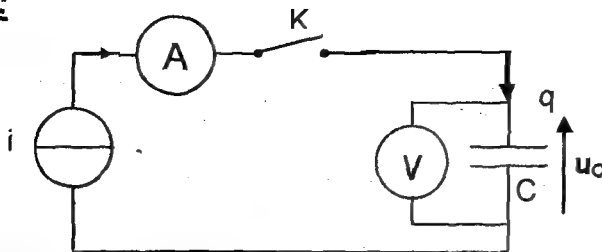
β - Déterminer à partir de la figure-6- l'intensité du courant I_0 à l'origine du temps.

θ - Dédire R_1 et C .

c- Calculer l'énergie, W , dissipée dans le résistor de résistance R_1 entre les dates $t=0s$ et $t'=\tau'$.

d- Déterminer la charge électrique, q , du condensateur à l'instant de date t_A indiqué sur la figure-6-.

CORRECTION

Exercice N°1 :1°/
a-

Chronomètre

b- Le condensateur est initialement déchargé car à $t=0$ d'après la courbe $u_c=0$ alors $q=C u_c=0$.

2°/

a- * La courbe représentative de l'évolution de la tension électrique u_c aux bornes du condensateur en fonction du temps est une droite qui passe par l'origine d'équation $u_c=a.t$ (1).a est le coefficient de la droite : $a = \frac{2,5}{11} = 0,227$ par suite $u_c = 0,227.t$.

$$* u_c = \frac{q}{C} \text{ or } q = I \times t \text{ alors } u_c = \frac{I}{C} \times t \quad (2).$$

Par identification entre (1) et (2) on déduit que $\frac{I}{C} = 0,227$ d'où $C = \frac{I}{0,227}$ AN: $C = \frac{0,5 \cdot 10^{-3}}{0,227} = 2,2 \cdot 10^{-3} \text{ F}$.b- * $q = I \times t$ AN: $q = 0,5 \cdot 10^{-3} \times 25 = 1,25 \cdot 10^{-2} \text{ C}$.

$$* E_c = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} \text{ AN: } E_c = \frac{1}{2} \frac{(1,25 \cdot 10^{-2})^2}{2,2 \cdot 10^{-3}} = 3,55 \cdot 10^{-2} \text{ J}.$$

$$\text{c- } u_c = u_{\text{Claquage}} = \frac{I}{C} \times t \text{ alors } t = \frac{u_{\text{Claquage}} \times C}{I} \text{ AN: } t = \frac{10 \times 2,2 \cdot 10^{-3}}{0,5 \cdot 10^{-3}} = 44 \text{ s}.$$

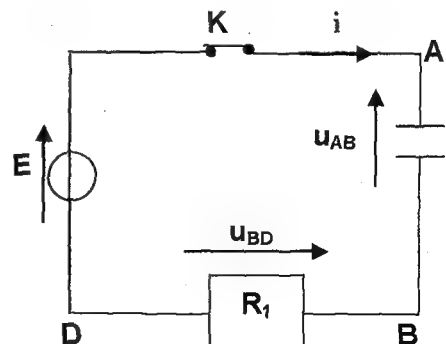
$$3^\circ / C = \frac{\epsilon \cdot S}{e} \text{ alors } S = \frac{C \times e}{\epsilon} \text{ AN: } S = \frac{2,2 \cdot 10^{-3} \times 10^{-3}}{10^{-7}} = 22 \text{ m}^2.$$

 S est très grande alors le condensateur précédent ne peut pas être plan à l'échelle du laboratoire.**Exercice N°2 :**I-
1°/a- La loi des mailles : $u_{BD}(t) + u_{AB}(t) - E = 0$ alors

$$u_{BD} + \frac{q}{C} = E \text{ alors } \frac{du_{BD}}{dt} + \frac{1}{C} \frac{dq}{dt} = 0 \text{ alors}$$

$$\frac{du_{BD}}{dt} + \frac{1}{C} i = 0 \text{ or } i = \frac{u_{BD}}{R_1} \text{ d'où } \frac{du_{BD}}{dt} + \frac{1}{R_1 C} u_{BD} = 0,$$

$$\text{avec } a = \frac{1}{R_1 C} = \frac{1}{\tau_1}.$$



b- $u_{BD}(t) = E \cdot e^{-at}$ alors $\frac{du_{BD}}{dt} = -a E \cdot e^{-at} \cdot \frac{du_{BD}}{dt} + a u_{BD} = -a E \cdot e^{-at} + a E \cdot e^{-at} = 0$ d'où $u_{BD}(t) = E \cdot e^{-at}$
est une solution de l'équation différentielle précédente.

2°/

a- La constante de temps τ est une grandeur caractéristique du dipôle RC, elle renseigne sur la rapidité avec laquelle se fait la charge et la décharge du condensateur.

b- * L'équation de l'asymptote : $u_{BD} = 0$.

* L'équation de la tg à la courbe $u_{BD} = f(t)$ à $t=0$: $u_{BD} = \alpha t + \beta$ avec $\beta = E$ et

$$\alpha = \left(\frac{du_{BD}}{dt} \right)_{t=0} = -a E \cdot e^{-ax0} = -a E = -\frac{E}{\tau_1} \text{ d'où } u_{BD} = -\frac{E}{\tau_1} t + E.$$

Au point d'intersection : $-\frac{E}{\tau_1} t + E = 0$ alors $\frac{E}{\tau_1} t = E$ alors $t = \tau_1$.

c- Graphiquement τ_1 est l'abscisse du point d'intersection de la tangente à l'origine des temps à la courbe $u_{BD} = f(t)$ et l'asymptote horizontale $u_{BD} = 0$. On trouve $\tau_1 = 25 \text{ ms} = 25 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.

d- $\tau_1 = R_1 C$ alors $R_1 = \frac{\tau_1}{C}$. AN : $R_1 = \frac{25 \cdot 10^{-3}}{5 \cdot 10^{-6}} = 5000 \Omega = 5 \text{ k}\Omega$.

3°/ * $E_C = \frac{1}{2} C u_{AB}^2$ or $u_{BD} + u_{AB} = E$ alors $u_{AB} = E - u_{BD} = E - E e^{-\frac{t}{\tau_1}} = E (1 - e^{-\frac{t}{\tau_1}})$ d'où $E_C = \frac{1}{2} C E^2 (1 - e^{-\frac{t}{\tau_1}})^2$

* A $t = 150 \text{ ms}$ on a : $u_{BD} = 0$ alors $u_{AB} = E = 10 \text{ V}$ d'où $E_C = \frac{1}{2} C u_{AB}^2$. AN : $E_C = \frac{1}{2} 5 \cdot 10^{-6} \times 10^2 = 25 \cdot 10^{-5} \text{ J}$.

4°/ $u_{AB} = 0,99E$ alors $u_{BD} = 0,01E = E e^{-\frac{t}{\tau_1}}$ alors $e^{-\frac{t}{\tau_1}} = 0,01$ alors $\ln e^{-\frac{t}{\tau_1}} = \ln 0,01$ alors $t = 4,6 \tau_1$.
AN : $t = 4,6 \times 25 \cdot 10^{-3} = 0,115 \text{ s}$.

II-

1°/

a- Le phénomène réalisé est la décharge du condensateur au cours de la quelle l'excès d'électrons de l'armature chargée négativement migrent vers l'armature chargée positivement jusqu'à sa neutralisation.

b- $i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_{AB}}{dt}$, avec $\frac{du_{AB}}{dt}$ est le coefficient directeur de la tg à la courbe $u_{AB} = f(t)$ alors $\frac{du_{AB}}{dt} < 0$

d'où $i < 0$ mais $\frac{du_{AB}}{dt}$ augmente au cours du temps alors i augmente au cours du temps.

2°/ $\tau_2 = (R_2 + R_3) C$.

3°/ a- $u_{BF} = u_{R_3} = R_3 i$ or $i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_{AB}}{dt} = C \frac{d}{dt} E \cdot e^{-\frac{t}{\tau_2}} = -\frac{CE}{\tau_2} e^{-\frac{t}{\tau_2}} = -\frac{E}{(R_2 + R_3)} e^{-\frac{t}{\tau_2}}$ d'où

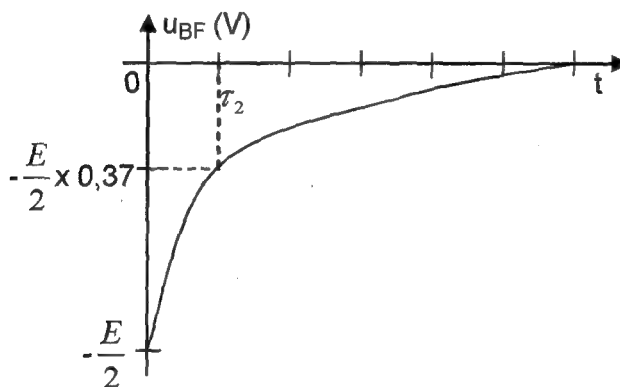
$$u_{BF} = -R_3 \frac{E}{(R_2 + R_3)} e^{-\frac{t}{\tau_2}}.$$

b- $u_{BF}(t=0) = -R_3 \frac{E}{(R_2 + R_3)} e^{-\frac{0}{\tau_2}} = -R_3 \frac{E}{(R_2 + R_3)} = -\frac{E}{2} = -\frac{10}{2} = -5 \text{ V}$.

4°/ $u_{FM} + u_{BF} + u_{AB} = 0$ or $u_{FM} = u_{BF}$ alors $2 u_{BF} = 2R_3 i = -u_{AB}$ d'où $i = -\frac{u_{AB}}{2R_3}$. AN: $i = -\frac{6}{2 \times 5.10^3} = -6.10^{-4} A$.

5°/ $u_{BF} = -R_3 \frac{E}{(R_2 + R_3)} e^{-\frac{t}{\tau_2}} = -\frac{E}{2} e^{-\frac{t}{\tau_2}}$.

t	0	τ_2	$+\infty$
$u_{BF} (V)$	$-\frac{E}{2} = -5$	$-\frac{E}{2} e^{-1} = -\frac{E}{2} \times 0,37$ $= -1,85$	0



Exercice N°3 :

1°/ D'après la loi des mailles : $u_C(t) + u_{R_1}(t) + u_{R_2}(t) = E$

alors $u_C + (R_1 + R_2) i = E$ or $R_2 = 3 R_1$.

$i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$ et $R_2 = 3R_1$ alors $4 R_1 C \frac{du_C}{dt} + u_C = E$.

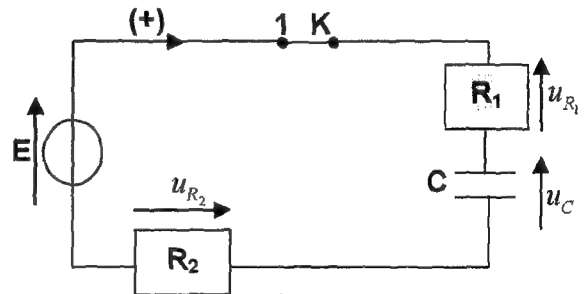
On pose $\tau = 4 R_1 C$. L'équation différentielle s'écrit alors sous la forme de : $\tau \frac{du_C}{dt} + u_C = E$. (I)

2°/ $u_C(t) = A \cdot (1 - e^{-\alpha t})$ (1) et $\frac{du_C(t)}{dt} = A \alpha \cdot e^{-\alpha t}$ (2).

(1) et (2) dans (I) alors $4R_1 C \alpha A \cdot e^{-\alpha t} + A - A e^{-\alpha t} = E$ alors $A e^{-\alpha t} (4R_1 C \alpha - 1) + A = E$ par

identification alors on a : $A = E$ et $4R_1 C \alpha - 1 = 0$ alors $\alpha = \frac{1}{4R_1 C} = \frac{1}{\tau}$ donc $u_C(t) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t}{4R_1 C}})$.

3°/a- $\tau \frac{du_C}{dt} + u_C = E \Rightarrow \tau = \frac{E - u_C}{\frac{du_C}{dt}}$ en dimension $[\tau] = \frac{[E - u_C] \rightarrow (V)}{\left[\frac{du_C}{dt}\right] \rightarrow (V \cdot s^{-1})} = (s)$.



b- Graphiquement τ est l'abscisse du point d'intersection de la tangente à l'origine des temps à la courbe $u_C=f(t)$ de la figure-5- et l'asymptote horizontale $u_C=E$. On trouve $\tau = 0,4 \text{ ms} = 0,4 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.

c- ** A $t=0\text{s}$ on a : $u_C=0$ alors $u_{R_1} + u_{R_2} = E$ or $R_2 = 3 \cdot R_1$ alors $u_{R_2} = 3 \cdot u_{R_1}$ par suite 4. $u_{R_1} = E$ alors

$$u_{R_1} = \frac{E}{4} \text{ AN : } u_{R_1} = 1,5 \text{ V.}$$

** A $t = \tau$ on a : $u_C = 0,63 E = 3,78 \text{ V}$ alors $u_{R_1} + u_{R_2} = 0,63 E$ alors 4. $u_{R_1} = 0,37 E$ alors

$$u_{R_1} = \frac{0,37E}{4} \text{ AN : } u_{R_1} = 0,555 \text{ V.}$$

** A $t = 5\tau$ on a : $u_C = E = 6 \text{ V}$ alors $u_{R_1} + u_{R_2} = 0$ alors 4. $u_{R_1} = 0$ alors $u_{R_1} = 0 \text{ V}$.

t	0	τ	5τ
Tension aux bornes du condensateur : u_C (V)	0	3,78	6
Tension aux bornes du résistor R_1 : u_{R_1} (V)	1,5	0,555	0

4°/

a- Circuit ci-contre :

b-

$$\alpha - u_C(t) + u_{R_1}(t) = 0 \text{ alors } u_{R_1} = -u_C = R_1 \cdot i \text{ alors } i = -\frac{u_C}{R_1} \text{ or}$$

$$u_C(t) = E e^{-\frac{t}{\tau'}} \text{ alors } i = -\frac{E}{R_1} e^{-\frac{t}{\tau'}}.$$

β - D'après la figure-6- on a : $I_0 = -60 \cdot 10^{-3} \text{ A}$.

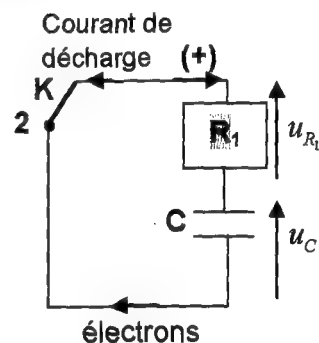
$$\theta - ** \text{ On a : } I_0 = -\frac{E}{R_1} \text{ alors } R_1 = -\frac{E}{I_0} \text{ AN : } R_1 = 100 \Omega.$$

$$** \text{ On a : } \tau' = R_1 C = \frac{\tau}{4} = 0,1 \cdot 10^{-3} \text{ s alors } C = \frac{\tau'}{R_1} \text{ AN : } C = 10^{-6} \text{ F.}$$

$$c - W = |E_C(t=\tau') - E_C(t=0)| = \frac{1}{2} C |u_C^2(t=\tau') - u_C^2(t=0)| = \frac{1}{2} C |(0,37 E)^2 - (E)^2| \text{ AN : } W = 1,55 \cdot 10^{-5} \text{ J.}$$

d- A t_A on a : $i = -10 \cdot 10^{-3} \text{ A}$ or $q = C \cdot u_C$ et d'après la loi des mailles $u_C = -u_{R_1}$ par suite

$$q = -C \cdot u_{R_1} = -C \cdot R_1 \cdot i \text{ AN : } q = -10^{-6} \text{ C.}$$



L'ESSENTIEL DU COURS

A/ La Bobine :

I / Phénomène d'induction électromagnétique :

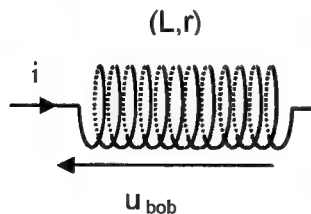
- * L'apparition d'un courant induit dans une bobine dans un circuit fermé est due à la variation d'un champ magnétique à son intérieur, c'est le phénomène d'induction électromagnétique.
 - L'inducteur est le créateur du champ magnétique.
 - L'induit est la bobine (dans le quel circule le courant induit).
- * Loi de Lenz : Le courant induit a un sens tel qu'il s'oppose par ses effets à la cause qui lui a donné naissance.

* Remarque :

- Le sens du courant induit dépend de la variation du champ magnétique à l'intérieur de la bobine.
- L'intensité du courant induit dépend de la durée de la variation du champ magnétique.

II/ Phénomène d'auto induction électromagnétique :

- * Traversée par un courant électrique d'intensité variable, la bobine jouant le rôle de l'induit et de l'inducteur crée à son intérieur un champ magnétique variable faisant apparaître un courant électrique induit, on dit que la bobine est le siège d'un phénomène d'auto induction électromagnétique.
- * La bobine ne se comporte pas comme un conducteur ohmique car elle s'oppose, par la création d'un courant d'auto-induction, à toute variation de l'intensité du courant électrique inducteur qui y circule.
- * Toute bobine se caractérise par une résistance interne, r , et une inductance, L , exprimées dans le système international respectivement en (Ω) et en Henry (H).



$$u_{bob} = -e + r.i$$

Avec e : fem d'auto induction de la bobine exprimée par : $e = -L \cdot \frac{di}{dt}$.

i : Intensité du courant inducteur qui traverse la bobine.

$$\text{d'où } u_{bob} = L \cdot \frac{di}{dt} + r.i$$

- * Si la bobine est traversée par un courant d'intensité constante I alors $\frac{di}{dt} = 0$ d'où $u_{\text{bob}} = r.I$ d'où la bobine se comporte comme un conducteur ohmique de résistance r .
- * Si la bobine est purement inductive ($r=0$) donc $u_{\text{bob}} = L \cdot \frac{di}{dt}$.
- * L'énergie emmagasinée dans la bobine est appelée énergie magnétique notée ξ_L et exprimée par

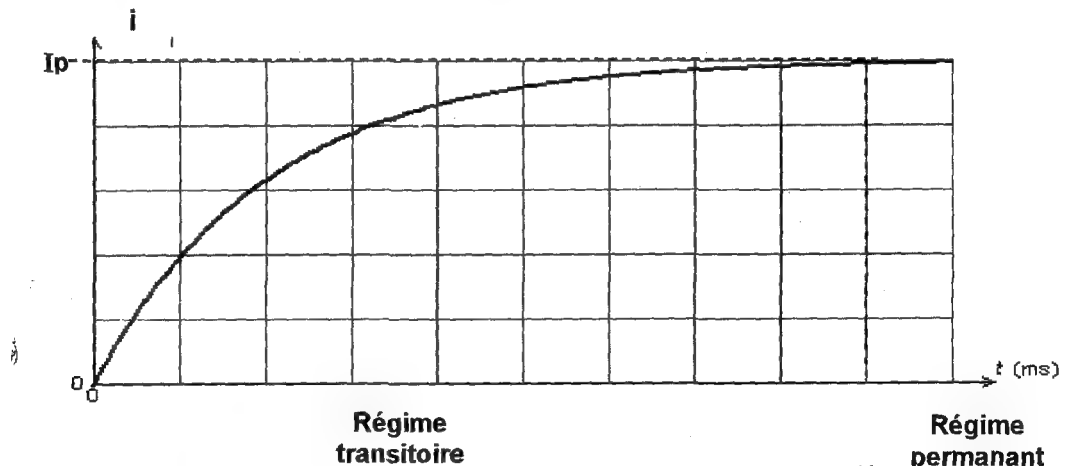
$$\xi_L = \frac{1}{2} Li^2$$

\swarrow \searrow
 J A
 \uparrow
 H

B/ Dipole RL :

I/ Etablissement du courant électrique dans le dipole RL :

- * La réponse d'un dipôle RL à un échelon de tension est l'établissement d'un courant électrique qui se fait en deux régimes :
 - régime transitoire : Au cours duquel l'intensité, i , du courant électrique augmente progressivement au cours du temps; ce régime (ce retard) est dû au phénomène d'auto induction produit par la bobine en créant un courant d'auto-induction qui s'oppose à cette augmentation.
 - régime permanent : Au cours duquel l'intensité, i , du courant électrique reste constant et égale à I_p (intensité du courant électrique en régime permanent).



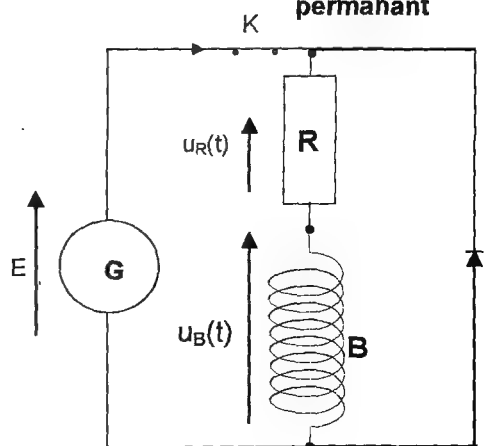
- * Equation différentielle en fonction de i :

Loi des mailles : $u_B + u_R - E = 0$

$$L \frac{di}{dt} + (R+r)i = E \text{ alors } \frac{L}{(R+r)} \frac{di}{dt} + i = \frac{E}{(R+r)}$$

On pose : $\tau = \frac{L}{(R+r)}$: Constante de temps du dipôle RL(s).

$$\text{D'où } \tau \frac{d}{dt} i + i = \frac{E}{(R+r)}$$



* Equation différentielle en fonction de u_R :

$$\left(L \frac{d}{dt} i + (R+r)i = E \right) \times R$$

$$LR \frac{d}{dt} i + (R+r)i.R = E.R \text{ d'autre part } u_R = R.i \text{ d'où } L \frac{du_R}{dt} + (R+r)u_R = E.R$$

* Equation différentielle en fonction de u_b :

$$u_b + u_R = E \text{ par suite } u_b + Ri = E \text{ d'où } i = \frac{E - u_b}{R} \text{ et puisque } L \frac{di}{dt} + (R+r)i = E \text{ donc}$$

$$L \frac{d\left(\frac{E - u_b}{R}\right)}{dt} + (R+r)\left(\frac{E - u_b}{R}\right) = E \text{ par suite } -\frac{L}{R} \frac{du_b}{dt} + \frac{(R+r)}{R} E - \frac{(R+r)}{R} u_b = E$$

$$\text{ce qui donne l'expression } \frac{L}{R} \frac{du_b}{dt} + \frac{(R+r)}{R} u_b = \left(\frac{(R+r)}{R} - 1 \right) E \text{ ou } \frac{L}{R} \frac{du_b}{dt} + \frac{(R+r)}{R} u_b = \left(\frac{r}{R} \right) E$$

$$* \text{ L'équation différentielle } \tau \frac{di}{dt} + i = \frac{E}{(r+R)} \text{ admet comme solution : } i(t) = \frac{E}{R+r} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right) = I_p \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

$$\text{avec } I_p = \frac{E}{R+r}$$

* Etude dimensionnelle de τ :

$$[\tau] = \frac{[L]}{[R]} \text{ et puisque } [L] = \frac{[-e]}{\left[\frac{di}{dt} \right]} = VA^{-1}s \text{ et } [R] = \frac{[u_R]}{[i]} = VA^{-1}$$

$$\text{D'où } [\tau] = \frac{VA^{-1}s}{VA^{-1}} = s \text{ donc } \tau \text{ est bien homogène à une durée.}$$

*

	$i(t) = \frac{E}{R+r} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$	$u_R(t) = Ri = \frac{RE}{R+r} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$	$u_b = E - u_R$
A $t=0$	0	0	E
A $t=\tau$	$0,63 I_p$	$0,63 U_{RP}$	$E - 0,63 U_{RP}$
A $t=5\tau$	I_p	$U_{RP} = R I_p$	$U_{bp} = E - U_{RP} = r I_p$

$$\text{Avec : } I_p = \frac{E}{R+r} \text{ et } u_b = L \frac{di}{dt} + ri \text{ en régime permanent } i = \text{Cte} = I_p \text{ alors } \frac{di}{dt} = 0$$

$$\text{D'où } U_{bp} = r I_p$$

* A la date t_1 :

$$\frac{RE}{R+r} \left(1 - e^{-\frac{t_1}{\tau}}\right) = \frac{E}{2}$$

$$\text{alors } \left(1 - e^{-\frac{t_1}{\tau}}\right) = \frac{R+r}{2R}$$

$$\text{d'où } e^{-\frac{t_1}{\tau}} = 1 - \frac{R+r}{2R} = \frac{R-r}{2R}$$

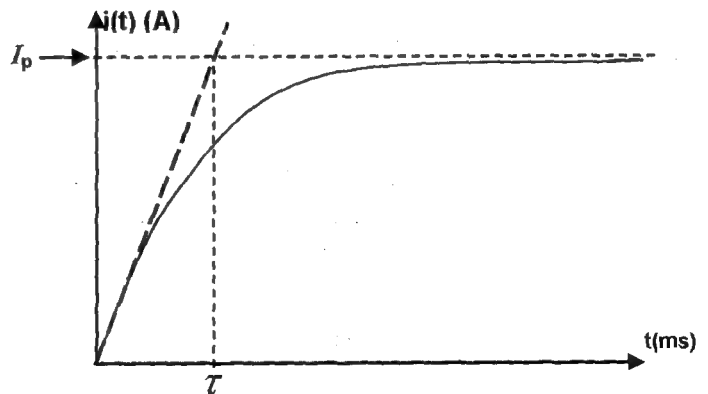
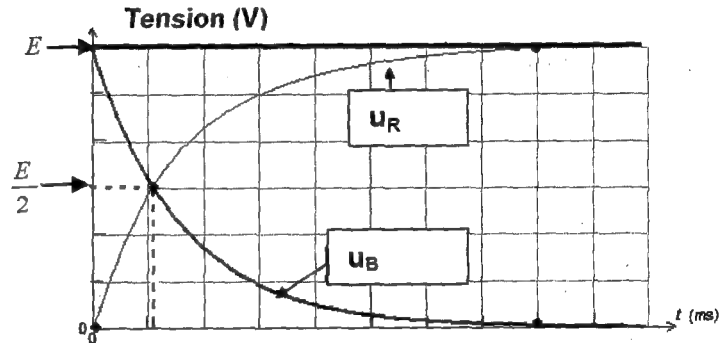
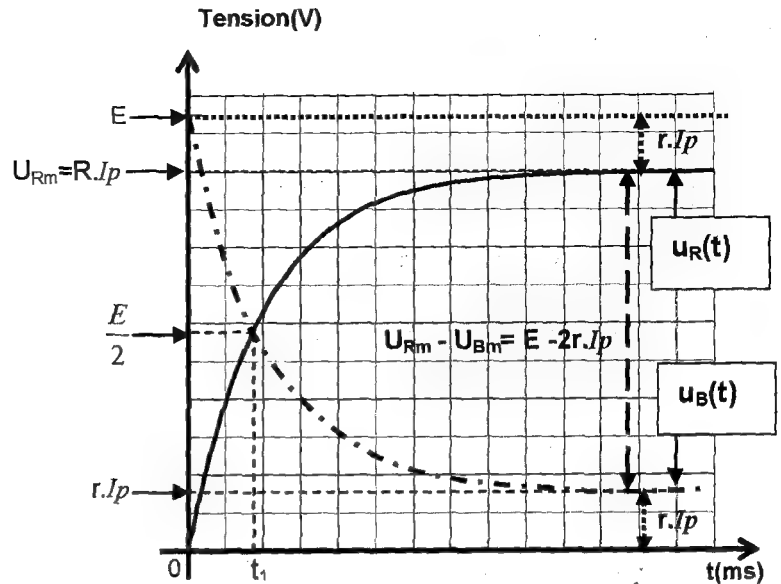
$$\text{par suite } t_1 = \tau \cdot \ln\left(\frac{2R}{R-r}\right)$$

* Remarques :

- Si la bobine est purement inductive ($r=0$) alors $u_{Rp}=E$ et $u_{Bp}=0$. Avec

$$\tau = \frac{L}{R} \text{ et } I_p = \frac{E}{R}$$

- La constante de temps τ du dipôle RL est une grandeur physique temporelle qui renseigne sur le retard avec lequel s'établit le régime permanent.



* Détermination de la constante de temps τ du dipôle RL par la méthode de la tangente :

τ est l'abscisse du point d'intersection de la tangente à la courbe $i=f(t)$ à $t=0$ et l'asymptote $i=I_p$

* Remarques :

- La constante de temps τ du dipôle RL est l'abscisse du point d'intersection A de la tangente à la courbe $u_B=g(t)$ à $t=0$ et son asymptote $u_B=u_{Bp}=rI_p$.

$$\text{En effet : } u_B = E - u_R(t) = E - \frac{RE}{R+r} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right)$$

* Equation de la tangente (T) :

$$u = at + b = at + E$$

Avec a : coefficient de la tangente (T) à la

$$\text{courbe } u_b = f(t) \text{ (à } t=0) = \frac{du_B}{dt} \Big|_{(t=0)}$$

$$\frac{du_B}{dt} \Big|_{(t=0)} = \frac{ER}{R+r} \left(-\frac{1}{\tau}\right) e^{-\frac{t}{\tau}} \Big|_{(t=0)}$$

$$\frac{du_B}{dt} \Big|_{(t=0)} = -\frac{ER}{R+r} \cdot \frac{R+r}{L} = -\frac{ER}{L}$$

$$u = -\frac{ER}{L} t + E.$$

$$\text{Au point d'intersection } u_A = -\frac{ER}{L} t_A + E = rI_p.$$

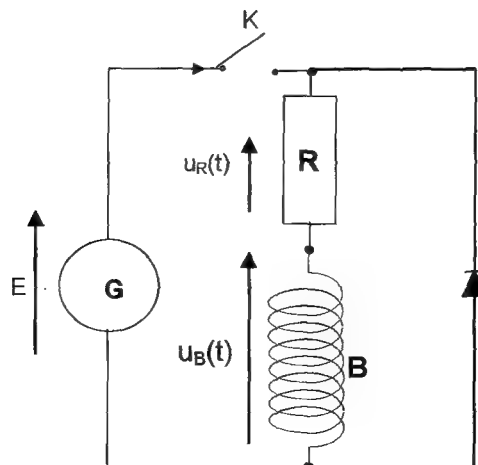
$$t_A = \left(-\frac{rE}{R+r} + E\right) \cdot \frac{L}{ER} = \frac{R}{(R+r)} \cdot \frac{L}{R} = \frac{L}{R+r} = \tau$$

II/ Rupture du courant électrique dans le dipôle RL :

A l'ouverture de l'interrupteur k , la bobine traversée par un courant d'intensité décroissante, crée un champ magnétique de valeur décroissante et produit un courant électrique d'auto-induction de même sens que le courant provenant du générateur d'où le retard de la diminution de l'intensité du courant électrique dans le dipôle RL.

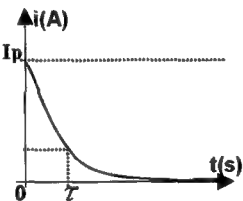
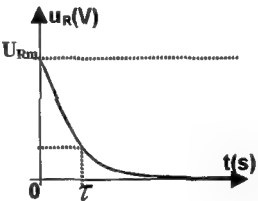
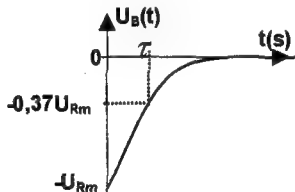
* Equation différentielle associée à la rupture du courant électrique dans le dipôle RL :

	En fonction de $i(t)$	En fonction de $u_R(t)$	En fonction de $u_B(t)$
Equation différentielle	$L \frac{di}{dt} + (R+r)i = 0$	$L \frac{du_R}{dt} + (R+r)u_R = 0$	$L \frac{du_B}{dt} + (R+r)u_B = 0$



* Résolution de l'équation différentielle vérifiée par $i(t)$: $L \frac{d}{dt} i + (R + r)i = 0$

Cette équation différentielle admet comme solution $i(t) = \frac{E}{(R + r)} e^{-\frac{t}{\tau}}$

	$i(t) = \frac{E}{(R + r)} e^{-\frac{t}{\tau}}$	$U_R(t) = \frac{RE}{(R + r)} e^{-\frac{t}{\tau}}$	$u_B = -u_R = -R \frac{E}{(R + r)} e^{-\frac{t}{\tau}}$
A $t=0$	$I_p = \frac{E}{R + r}$	$\frac{ER}{R + r}$	$-\frac{ER}{R + r}$
A $t = \tau$	$0,37 I_p$	$0,37 U_{RM}$	$-0,37 u_{RM}$
A $t = 5 \tau$	0	0	0
Représentation			

EXERCICES

Exercice N°1 :

Une bobine AC fermée sur un résistor de résistance R est placée dans le champ magnétique créé par un aimant droit comme l'indique la figure-1-.

On approche l'aimant de la bobine par son pôle nord.

Un courant induit d'intensité électrique, i , passe dans le circuit.

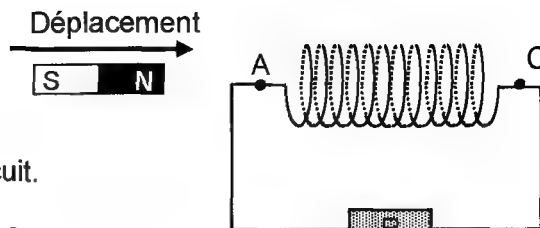


Figure-1-

1°/ De quel phénomène physique s'agit-il ? A quoi est dû ?

2°/

a- Enoncer la loi de Lenz.

b- Indiquer sur la figure -1-:

- Les vecteurs champs magnétiques créés à l'intérieure de la bobine.
- Le sens du courant induit.

3°/ Déterminer, avec justification, le signe de la tension u_{AC} .

4°/ Dans le but de déterminer l'inductance L de la bobine AC de résistance supposée nulle, on réalise le montage de la figure -2- comportant : un générateur délivrant une tension périodique triangulaire, un conducteur ohmique de résistance $R=100\Omega$ et la bobine AC.

Un oscilloscope à mémoire permet de visualiser simultanément les tensions u_{BA} et u_{AC} après avoir appuyer sur le bouton inverse de la voie Y .Figure -3- .

On donne : Sensibilité verticale pour les deux voies : $1V/div$ et la base de temps : $1ms/div$.

a- Expliquer le comportement de la bobine lorsqu'elle est parcourue par un courant variable i .

b- Montrer que la tension électrique, $u_{AC}(t)$ s'écrit sous la forme de: $u_{AC}(t) = \frac{L}{R} \cdot \frac{du_{BA}(t)}{dt}$.

c- Etablir l'expression, en fonction du temps, de la tension $u_{BA}(t)$ aux bornes du conducteur ohmique dans l'intervalle de temps $[0 ; 1ms]$.

d- Quelle est la valeur de la tension $u_{AC}(t)$ dans l'intervalle de temps $[0 ; 1ms]$.

e- En déduire la valeur de l'inductance L de la bobine.

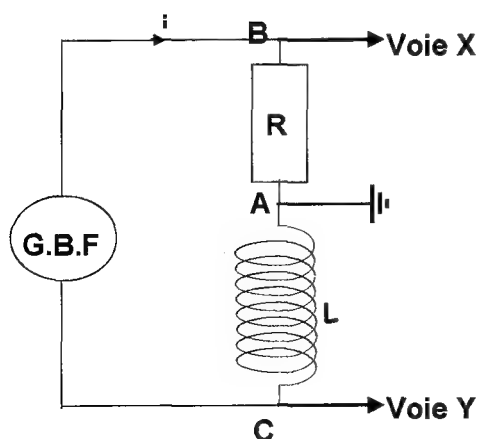


Figure -2-

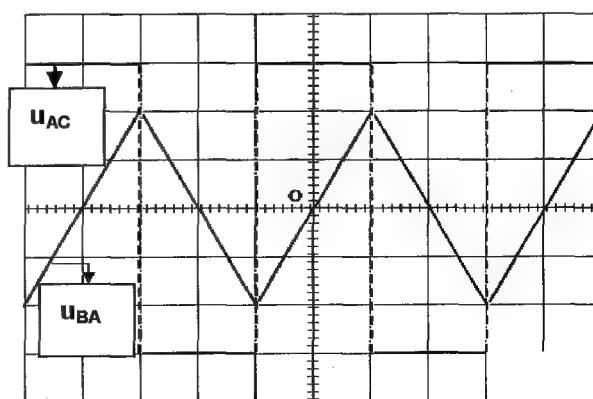


Figure -3-

Exercice N°2 :

On monte en série, un générateur G, un résistor de résistance $R=300\Omega$ et une bobine (B) d'inductance L et de résistance r. Figure -1-

Un oscilloscope bicourbe branché au circuit donne après le réglage nécessaire les oscillogrammes des tensions $u_B(t)$ aux bornes de la bobine (B) sur la voie Y_1 et $u_R(t)$ aux bornes du résistor sur la voie Y_2 .

1°/ Faire correspondre les points du circuit (A,P et N) de la figure -1- avec l'oscilloscope

(voie Y_1 , voie Y_2 et masse) afin de visualiser les tensions $u_B(t)$ et $u_R(t)$.

2°/ La tension électrique aux bornes de la bobine est exprimée par la relation suivante : $u_B(t) = -e + r.i(t)$.

a- Nommer e.

b- Donner l'expression de e en fonction de L et de $\frac{di(t)}{dt}$.

3°/ Le générateur G débite, dans une première expérience, un courant électrique d'intensité constante égale I_0 . La figure -2- donne les oscillogrammes $u_B(t)$ et $u_R(t)$.

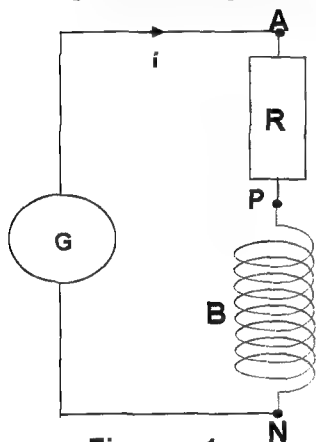


Figure -1-

- La tension $u_B(t)$ sur la voie Y_1 de sensibilité verticale : **20mV / Division**.

- La tension $u_R(t)$ sur la voie Y_2 de sensibilité verticale : **2V / Division**.

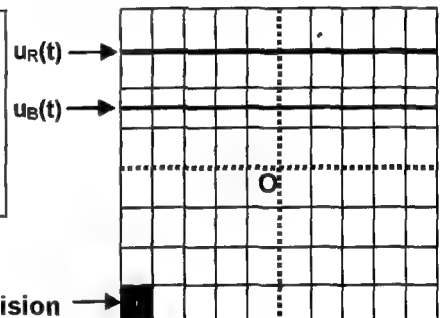


Figure -2-

a- Déterminer graphiquement les valeurs de u_B et u_R .

b- Dédire les valeurs de I_0 et de r.

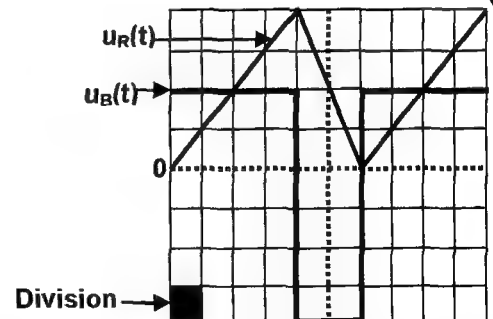
4°/ Dans une deuxième expérience on remplace le générateur précédent par un générateur à basses fréquences (G.B.F). La figure -3- donne les oscillogrammes $u_B(t)$ et $u_R(t)$.

Figure -3-

- La tension $u_B(t)$ sur la voie Y_1 de sensibilité verticale : **0,5V / Division**.

- La tension $u_R(t)$ sur la voie Y_2 de sensibilité verticale : **1V / Division**.

- Base de temps : **0,5ms / Division**.



a- Montrer, qu'à tout instant, la bobine B est le siège d'un phénomène d'auto induction électromagnétique.

b- On néglige la résistance r de la bobine, déterminer graphiquement les deux valeurs e_1 et e_2 créées dans la bobine durant une période.

c- Montrer que $e = - \frac{L}{R} \cdot \frac{du_R}{dt}$. En déduire la valeur de l'inductance L de la bobine B.

Exercice N°3:

On considère le montage constitué par un conducteur ohmique de résistance $R = 13 \, \Omega$, un générateur idéal de fem $E = 6V$ et une bobine, (B), d'inductance L variable et de résistance $r = 2,5 \, \Omega$. Figure -1-.

Lorsqu'on ferme l'interrupteur, un système d'acquisition permet d'enregistrer la tension u aux bornes du conducteur ohmique.

On réalise deux acquisitions successives pour deux valeurs différentes de l'inductance $L_1 = 100 \, \text{mH}$ et L_2 sans modifier le circuit, on obtient les deux graphes ci- dessous :

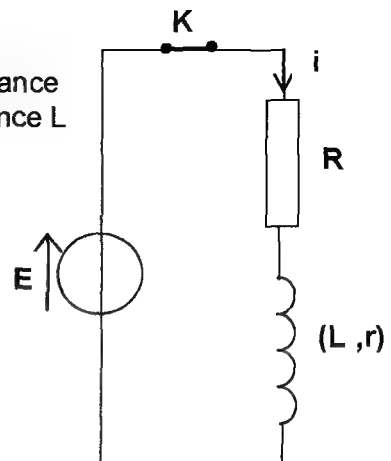
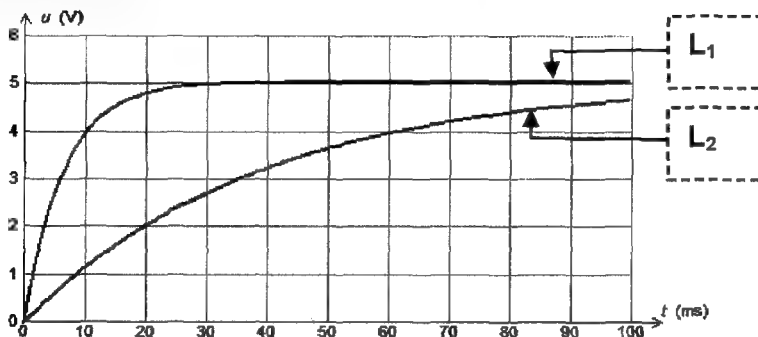


Figure -1-



1°/

- a- En régime permanent, quelles sont les valeurs de $u_{(R)}(t)$, $u_{(B)}(t)$ et l'intensité du courant I_p ?
b- Expliquer pourquoi ces trois valeurs sont-elles indépendantes de la valeur de l'inductance L ?

2°/

- a- Etablir l'équation différentielle à la quelle obéit l'intensité $i(t)$ du courant électrique.

- b- Sachant que cette équation différentielle admet comme solution : $i(t) = A(1 - e^{-\frac{R+r}{L}t})$, déduire A .

- 3°/a- Par une analyse dimensionnelle, vérifier que la constante de temps, τ , du dipôle RL est bien homogène à une durée.

- b- Déterminer, en expliquant la méthode utilisée, la constante de temps, τ , de la deuxième acquisition de la bobine d'inductance L_2 .

- c- En déduire la valeur de l'inductance L_2 de la bobine lors de la deuxième acquisition.

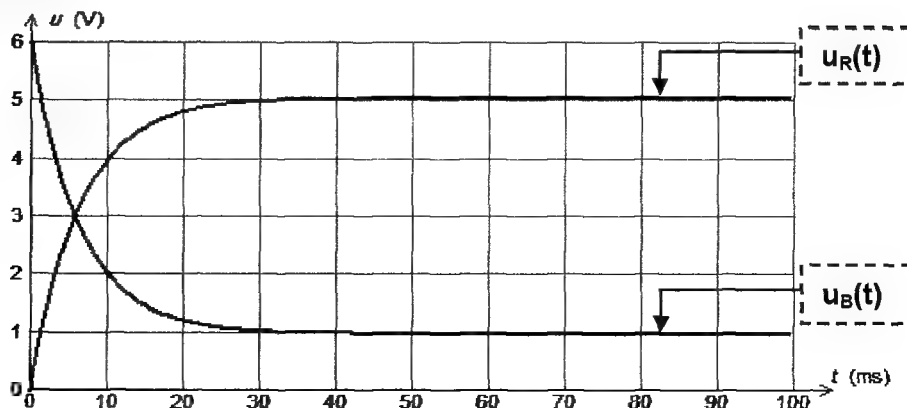
- 4°/ Lors de l'expérience faite avec la bobine d'inductance L_1 , on a réalisé simultanément l'acquisition de $u_{(R)}(t)$ et $u_{(B)}(t)$ on obtient les deux graphes de la figure -2-.

Si on modifie un seul paramètre chaque fois, tracer sur la figure -2- et avec justification :

- a- L'allure de la courbe de $u_{(R)}(t)$ si $R = 28 \, \Omega$.

- b- L'allure de la courbe de $u_{(B)}(t)$ si $r = 0 \, \Omega$.

Figure-2-



Exercice N°4:

On réalise un circuit comportant un générateur de fem $E = 8V$, une bobine B_1 d'inductance $L_1 = 8.10^{-2} H$ et de résistance r_1 , un résistor de résistance $R_1 = 30 \Omega$. Figure-1-

A une date $t = 0$, on ferme l'interrupteur K .

1°/ Etablir l'équation différentielle du circuit faisant intervenir l'intensité i .

2°/ Sachant que $i(t) = I_0 (1 - e^{-t/\tau})$ est une solution de l'équation

différentielle, déterminer les expressions de I_0 et de τ en fonction de E , L_1 , R_1 et r_1 .

3°/ On visualise, à l'aide d'un oscilloscope à mémoire, la tension $u_{R_1}(t)$ aux bornes du résistor R_1 . Figure -2-

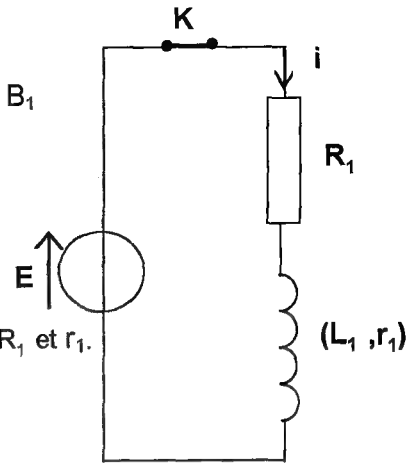


Figure -1-

a- Montrer que $u_{R_1}(t)$ traduit l'évolution de l'intensité $i(t)$.

b- Expliquer le retard d'établissement du régime permanent dans le circuit.

c- Dédire, à partir de la figure -2-, la valeur de I_0 .

d- Représenter, en justifiant sur la figure -2-:

- * L'allure de la courbe représentative (I) de la tension aux bornes du générateur.
- * L'allure de la courbe représentative (II) de l'évolution de $u_{R_1}(t)$ lorsqu'on remplace la bobine b_1 par une bobine b_2 d'inductance $L_2 = L_1$ et de résistance nulle.
- * L'allure de la courbe représentative (III) de l'évolution de $u_{R_1}(t)$ lorsqu'on remplace la bobine b_1 par un résistor de résistance r_1 .

4°/ Un système d'acquisition non représenté permet d'enregistrer la tension $u_{b_1}(t)$. Figure -3-

a- Exprimer la tension u_{b_1} en fonction de L_1 , i et r_1 .

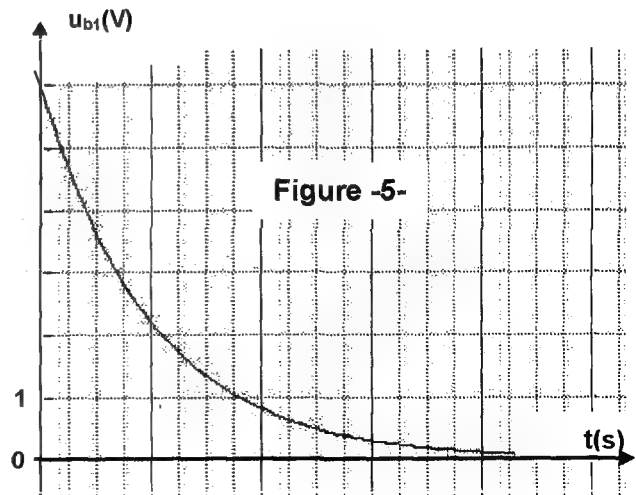
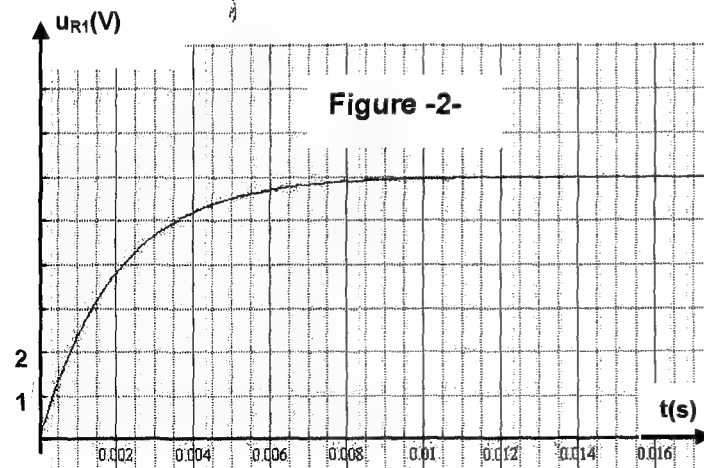
b- Montrer que $u_{b_1}(t)$ s'écrit sous la forme $u_{b_1}(t) = A e^{-t/\tau} + B$. Déterminer les expressions de A et B .

c- Dédire la valeur de r_1 .

d- Déterminer l'instant à laquelle l'énergie emmagasinée dans la bobine vaut $1,344.10^{-3} J$.

e- Représenter l'allure de la courbe de la tension $u_{b_1}(t)$ lorsqu'on augmente la résistance R_1 .

5°/ Expliquer l'apparition de l'étincelle au niveau de l'interrupteur et proposer un circuit électrique nous permet de l'éviter.



CORRECTION

Exercice N°1:

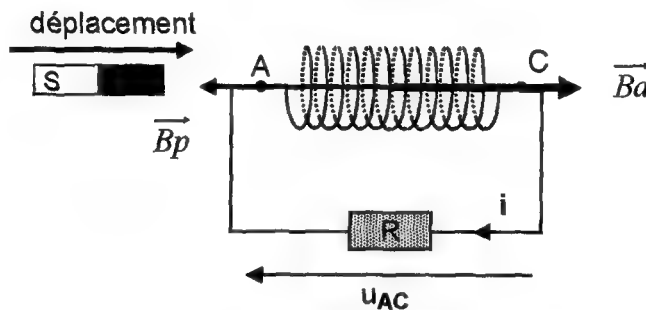
1°/ C'est le phénomène d'induction électromagnétique qui s'est produit dans la bobine et dû à la variation de la valeur du champs magnétique crée par l'aimant dans la bobine (déplacement de l'aimant).

2°/

a- La loi de Lenz : Le courant induit a un sens tel qu'il s'oppose par ses effets à la cause qui lui a donné naissance.

b- \vec{B}_a : Vecteur champs magnétique crée par l'aimant.

\vec{B}_p : Vecteur champs magnétique crée par le courant induit.



3°/ u_{AC} est négative car les flèches de i et $u_{AC} = V_A - V_C < 0$ car $V_A < V_C$ sont de même sens.

4°/

a- La variation de l'intensité du courant électrique dans la bobine provoque l'apparition du phénomène d'auto-induction dans la bobine puisqu'elle est l'induit et l'inducteur.

$$\text{b- } u_{AC}(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt} \text{ or } u_{BA}(t) = R \cdot i(t) \text{ alors } i(t) = \frac{u_{BA}(t)}{R} \text{ par suite } u_{AC}(t) = L \cdot \frac{d\left(\frac{u_{BA}(t)}{R}\right)}{dt} \text{ alors}$$

$$u_{AC}(t) = \frac{L}{R} \cdot \frac{du_{BA}(t)}{dt}.$$

c- $u_{BA} = f(t)$ est une droite qui passe par l'origine d'équation : $u_{BA}(t) = a \cdot t$. Avec a : le coefficient directeur de la droite dans l'intervalle $[0 ; 1\text{ms}]$. $a = \frac{2}{10^{-3}} = 2 \cdot 10^3 \text{ V.s}^{-1}$ par suite $u_{BA}(t) = 2 \cdot 10^3 \cdot t$.

d- Dans l'intervalle $[0 ; 1\text{ms}]$, $u_{AC}(t) = 3 \text{ V}$.

$$\text{e- } u_{AC}(t) = \frac{L}{R} \cdot \frac{du_{BA}(t)}{dt} \text{ alors } L = \frac{u_{AC}(t) \times R}{\frac{du_{BA}(t)}{dt}}. \text{ AN : } L = \frac{3 \times 100}{2 \cdot 10^3} = 15 \cdot 10^{-2} \text{ H}.$$

Exercice N°2:

1°/ $A \rightarrow Y_2$; $P \rightarrow \text{Masse}$; $N \rightarrow Y_1$

2°/

a- e : Force électromotrice d'auto induction.

$$\text{b- } e = - L \cdot \frac{di(t)}{dt}.$$

3°/

a- $u_B = 30\text{mV}$ et $u_R = 6\text{V}$.

b- $u_R = R \cdot I_0$ alors $I_0 = \frac{u_R}{R}$. AN : $I_0 = \frac{6}{300} = 2 \cdot 10^{-2} \text{ A}$.

$$u_B = L \cdot \frac{di(t)}{dt} + r \cdot i(t) \text{ puisque } i \text{ est constante au cours du temps alors } \frac{di(t)}{dt} = 0 \text{ par suite } u_B = r \cdot I_0$$

d'où $r = \frac{u_B}{I_0}$. AN : $r = \frac{30 \cdot 10^{-3}}{2 \cdot 10^{-2}} = 1,5 \Omega$.

4°/

a- La bobine jouant, simultanément, le rôle de l'inducteur et de l'induit est traversée par un courant électrique d'intensité variable. Elle fait apparaître une fem d'auto induction à ses bornes on dit qu'elle est le siège d'un phénomène d'auto induction.

b- En négligeant la résistance de la bobine $e = -u_B(t)$

Dans la partie ascendante de la période : $e_1 = -1\text{V}$.

Dans la partie descendante de la période : $e_2 = 2\text{V}$.

c- $e = -L \cdot \frac{di(t)}{dt} = -\frac{L}{R} \cdot \frac{du_R(t)}{dt}$. $L = -\frac{e_1 \cdot R}{\frac{du_R(t)}{dt}}$ avec $\frac{du_R(t)}{dt} = a$: Le coefficient directeur du segment

ascendant de la courbe $u_R(t)$. $\frac{du_R(t)}{dt} = a = \frac{4}{2 \cdot 10^{-3}} = 2 \cdot 10^3 \text{ V} \cdot \text{A}^{-1}$. AN : $L = -\frac{-1 \times 300}{2 \cdot 10^3} = 0,15 \text{ H}$.

Exercice N°3:

1°/

a- $u_R(t) = 5 \text{ V}$; $u_B(t) = E - u_R(t)$. AN : $u_B(t) = 1 \text{ V}$ et $u_R(t) = R \cdot I_p$ alors $I_p = \frac{u_R(t)}{R}$. AN : $I_p = 0,38 \text{ A}$.

b- $I_p = \frac{E}{R + r}$; $u_R(t) = R \times I_p$ et $u_B(t) = E - u_R(t)$ donc les trois grandeurs ne dépendent pas de L .

2°/

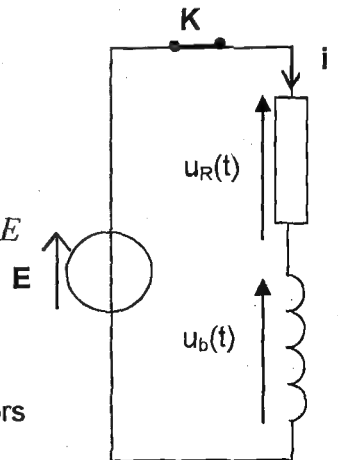
a- $u_B(t) + u_R(t) = E$ alors $L \frac{di}{dt} + ri + Ri = E$ alors $L \frac{di}{dt} + (r+R)i = E$.

b- $i(t) = A \left(1 - e^{-\frac{(R+r)}{L}t}\right)$ alors $\frac{di}{dt} = \frac{A(R+r)}{L} e^{-\frac{(R+r)}{L}t}$ or $L \frac{di}{dt} + (R+r)i = E$

alors $L \frac{A}{L} (R+r) e^{-\frac{(R+r)}{L}t} + (R+r)A \left(1 - e^{-\frac{(R+r)}{L}t}\right) = E$ alors

$A(R+r) e^{-\frac{(R+r)}{L}t} + (R+r)A - (R+r)A e^{-\frac{(R+r)}{L}t} = E$ alors $A(R+r) = E$ alors

$A = \frac{E}{R+r}$.



3°/

a- $[\tau] = \frac{[L]}{[R]}$ or $[R] = \frac{[u]}{[I]}$ et $[L] = \frac{[I] \cdot [t]}{[u]}$ par suite $[\tau] = \frac{[u][I][t]}{[I][u]}$ alors $[\tau] = [t]$.

b- $\tau = 35 \text{ ms} = 35 \cdot 10^{-3} \text{ s}$ (méthode de tg : τ est l'abscisse du point d'intersection entre la tg à la courbe $u=f(t)$ à $t=0$ s et son asymptote $u=5\text{V}$).

c- $\tau = \frac{L_2}{R+r}$ alors $L_2 = \tau (R+r)$. AN : $L_2 = 0,54 \text{ H}$.

4°/

a- Si $R = 28 \Omega$ alors $\tau = \frac{L_1}{R+r} = 3,2 \text{ ms}$ et $U_{R\text{max}} = RI_m = R \frac{E}{R+r}$. AN : $U_{R\text{max}} = 5,5 \text{ V}$
(courbe -1- de la figure -3a-).

b- Si $r = 0$ alors $u_{B\text{permanent}} = 0$ et $\tau = \frac{L_1}{R}$ AN : $\tau = \frac{0,1}{13} = 7,6 \text{ ms}$ (courbe -2- de la figure -3b-).
et $u_B(t)$ en régime permanent $= r \cdot I_p = 0$.

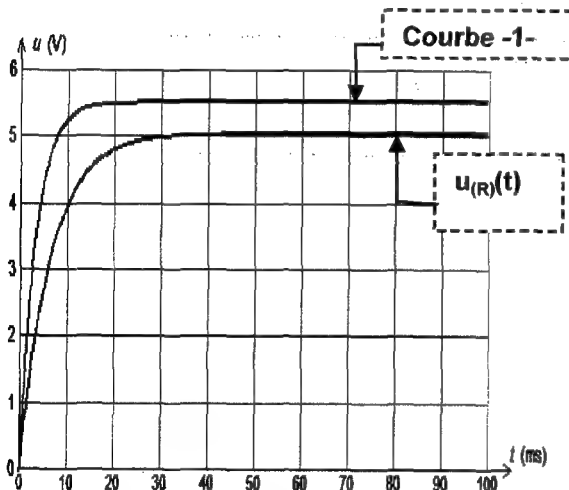


Figure -3a-

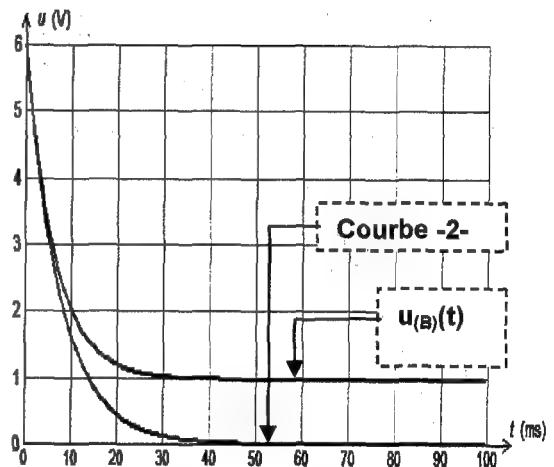


Figure -3b-

Exercice N°4:

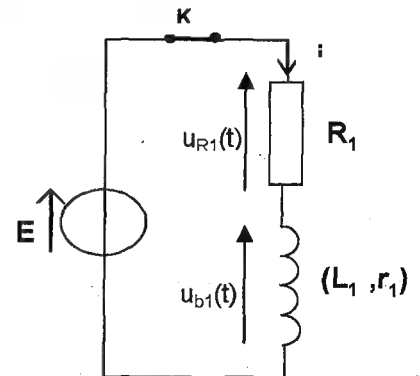
1°/ D'après la loi des mailles : $u_{b1}(t) + u_{R1}(t) - E = 0$

alors $L_1 \frac{di}{dt} + r_1 i + R_1 i = E$ alors $L_1 \frac{di}{dt} + (r_1 + R_1) i = E$

2°/ $i(t) = I_0 (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ alors $\frac{di}{dt} = \frac{I_0}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$ or $L_1 \frac{di}{dt} + (R_1 + r_1) i = E$

alors $L_1 \frac{I_0}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + (R_1 + r_1) I_0 - (R_1 + r_1) I_0 e^{-\frac{t}{\tau}} = E$ alors

$I_0 e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\frac{L_1}{\tau} - (R_1 + r_1) \right) + (R_1 + r_1) I_0 = E$ alors $\frac{L_1}{\tau} - (R_1 + r_1) = 0$ alors $\tau = \frac{L_1}{(R_1 + r_1)}$ et $I_0 = \frac{E}{(R_1 + r_1)}$.



3°/

- a- $u_{R1}(t) = R_1 \cdot i(t)$ comme R_1 est une constante positive alors $u_{R1}(t)$ et $i(t)$ sont proportionnelles elles varient de la même façon.
- b- Le retard de l'établissement du régime permanent est dû au phénomène d'auto induction créée dans la bobine qui s'oppose à l'installation de ce régime.

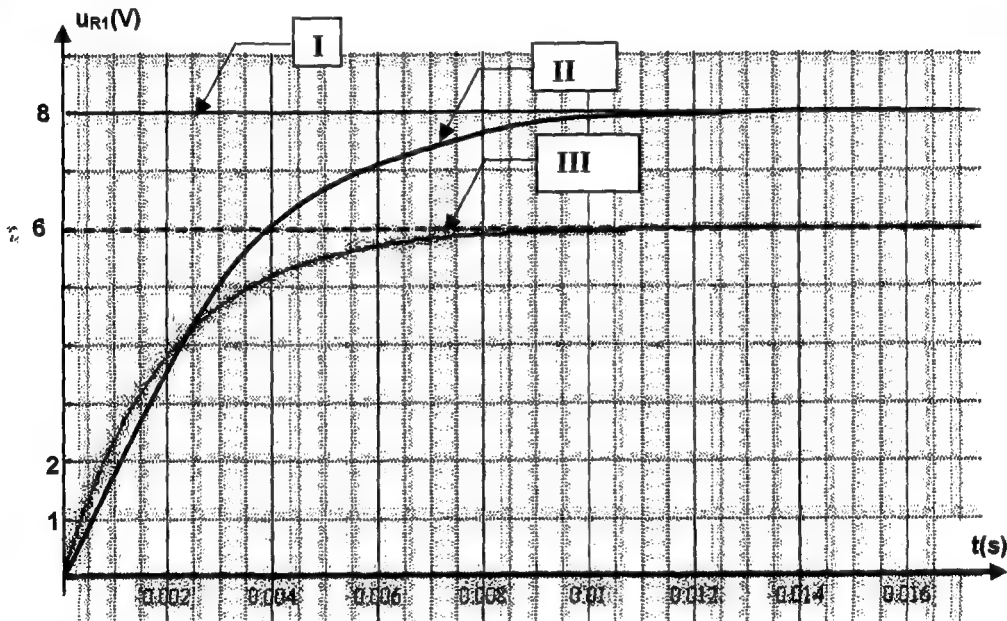
c- $I_0 = \frac{u_{R1/\text{permanent}}}{R_1}$. AN : $I_0 = \frac{6}{30} = 0,2A$.

d- Justification de la courbe (I) : $u_G = E = \text{Constante} = 8V$.

Justification de la courbe (II) : $r_1 = 0$, en régime permanent $u_{R1/\text{permanent}} = I_0 \cdot R_1 = E = 8V$ et

$$\tau = \frac{L_1}{R_1} \text{ augmente.}$$

Justification de la courbe (III) : $L=0$ alors $\tau = 0$ et $u_{R1/\text{permanent}} = E - r_1 I_0 = 6V$.



4°/

a- $u_{b1}(t) = L_1 \frac{di}{dt} + r_1 i$.

b- $u_{b1}(t) = L_1 \frac{I_0}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + r_1 I_0 - r_1 I_0 e^{-\frac{t}{\tau}} = I_0 e^{-\frac{t}{\tau}} ((R_1 + r_1) - r_1) + r_1 I_0$.

$u_{b1}(t) = R_1 I_0 e^{-\frac{t}{\tau}} + r_1 I_0 = A e^{-\frac{t}{\tau}} + B$ alors $A = R_1 I_0$ et $B = r_1 I_0$.

c- En régime permanent : $u_{b1/p} = B = r_1 I_0 = 2V$ alors $r_1 = \frac{2}{I_0} = \frac{2}{0,2} = 10\Omega$.

d- $\xi = \frac{1}{2} L_1 i^2$ alors $i = \sqrt{\frac{2\xi}{L_1}}$ AN : $i = \sqrt{\frac{2 \times 1,344 \cdot 10^{-3}}{8 \cdot 10^{-2}}} = 0,183A$.

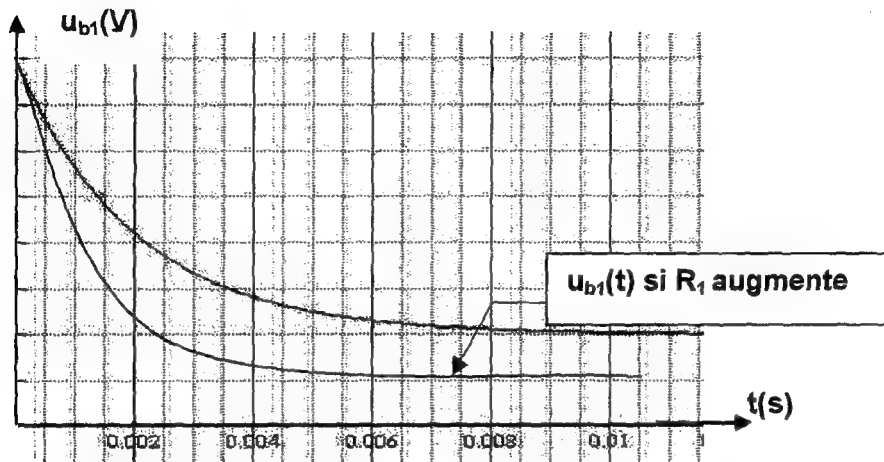
D'après la loi d'ohm $u_{R1} = R_1 \cdot i$. AN : $u_{R1}(t) = 0,183 \times 30 = 5,5V$.

D'après la loi des mailles : $u_{b1}(t) + u_{R1}(t) - E = 0$ d'où $u_{b1}(t) = E - u_{R1}(t)$ AN : $u_{b1}(t) = 8 - 5,5 = 2,5V$.

Par projection sur la courbe $u_{b1}(t)$ on trouve $t = 0,005s$.

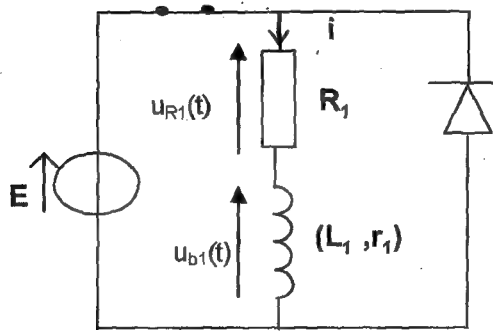
e- Si R_1 augmente alors $\tau = \frac{L_1}{R_1 + r_1}$ diminue alors 5τ diminue.

Si R_1 augmente alors $i_0 = \frac{E}{R_1 + r_1}$ diminue alors $u_{b1}/\text{permanant} = r_1 i_0$ diminue.



5°/ * L'étincelle au niveau de l'interrupteur K résulte au phénomène d'auto induction dans la bobine (production du courant électrique d'auto induction de même sens que le courant inducteur du générateur)

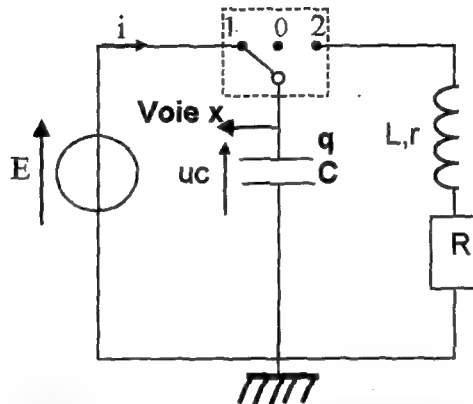
* Pour éviter cette étincelle il suffit de brancher une diode en parallèle avec le dipôle RL).



L'ESSENTIEL DU COURS

A- LES OSCILLATIONS ELECTRIQUES LIBRES AMORTIES :

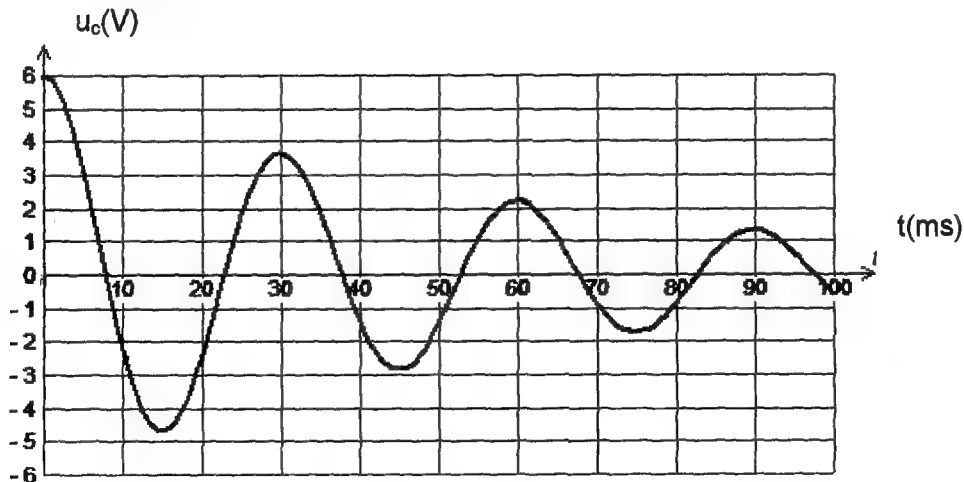
* Etude expérimentale :



* K sur la position (1) : Charge instantanée du condensateur. A la fin de la charge on a :

$$u_c = U_{cm} = E \text{ et } q = Q_m = C E.$$

* K sur la position (2), on visualise sur l'écran de l'oscilloscope à mémoire la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur, on obtient :



- Le circuit RLC série est le siège d'oscillations électriques libres amorties.

* Oscillations : La tension $u_c(t)$ varie de part et d'autre de sa valeur nulle.

* Libres : Les oscillations se produisent en absence du générateur.

* Amorties : l'amplitude des oscillations de $u_c(t)$ diminue au cours du temps.

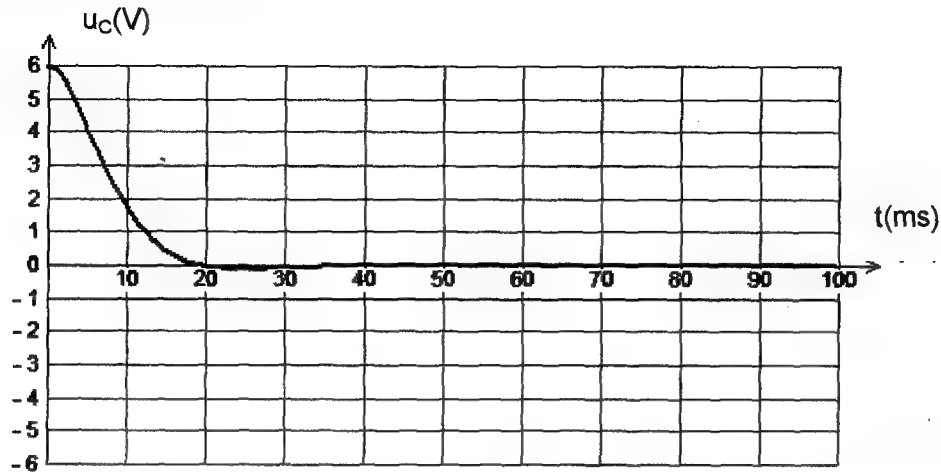
- Lorsque la résistance totale du circuit ($R+r$) est faible, le circuit est en régime pseudo-périodique caractérisé par une pseudo-période T .

- En régime pseudo-périodique, par augmentation de la résistance totale du circuit :

* Le nombre des oscillations, pendant la même durée, diminue.

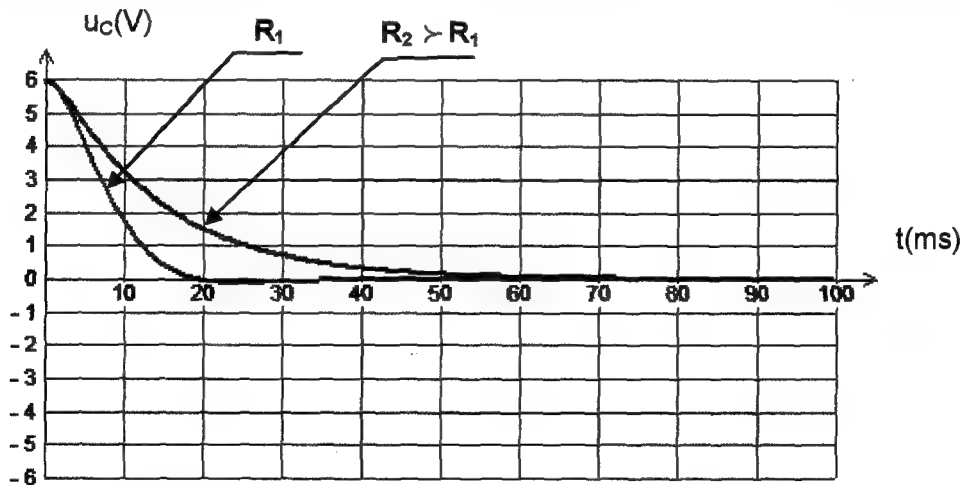
* La pseudo-période T augmente.

- Lorsque la résistance totale du circuit ($R + r$) est relativement importante, le régime n'est plus oscillatoire il est apériodique au cours duquel la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur s'annule sans effectuer aucune oscillation.



En régime apériodique lorsqu'on augmente la résistance totale ($R + r$) du circuit la durée d'annulation de la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur augmente.

- La résistance critique correspond à la plus petite résistance du circuit dans le régime apériodique associé à la plus petite durée d'annulation de la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur.



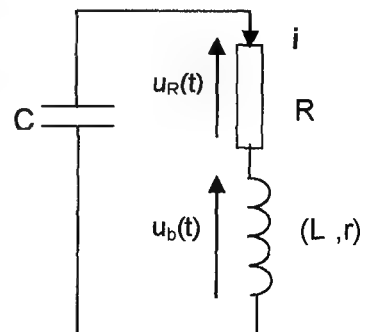
* Etude théorique.

- L'équation différentielle régissant l'évolution d'un circuit RLC série en régime libre en fonction de $u_C(t)$.

La loi des mailles : $u_b(t) + u_R(t) + u_C(t) = 0$ alors $L \frac{di(t)}{dt} + (R + r) i + u_C(t) = 0$

or $i = C \frac{du_C(t)}{dt}$ alors $LC \frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + (R + r) C \frac{du_C(t)}{dt} + u_C(t) = 0$ d'où

$$\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + \frac{(R + r)}{L} \frac{du_C(t)}{dt} + \frac{1}{LC} u_C(t) = 0.$$



- Energie totale emmagasinée dans le circuit : $E_T = E_C + E_L$.

$$E_C = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} = \frac{1}{2} C u_C^2 \text{ et } E_L = \frac{1}{2} L i^2 = \frac{1}{2} L \left(\frac{u_R}{R} \right)^2 = \frac{1}{2} L C^2 \left(\frac{du_C}{dt} \right)^2.$$

- Diminution de l'énergie totale d'un circuit RLC en série.

$$\frac{dE_T}{dt} = C \cdot u_C \cdot \frac{du_C}{dt} + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = u_C \cdot i + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = i \cdot \left(u_C + L \cdot \frac{di}{dt} \right) \text{ or } u_C + L \cdot \frac{di}{dt} = - (R+r) \cdot i \text{ d'où}$$

$$\frac{dE_T}{dt} = i \cdot (- (R+r) \cdot i) = - (R+r) \cdot i^2 < 0 \text{ car } (R+r) > 0 \text{ et } i^2 > 0 \text{ alors l'énergie totale } E_T \text{ diminue au cours du temps.}$$

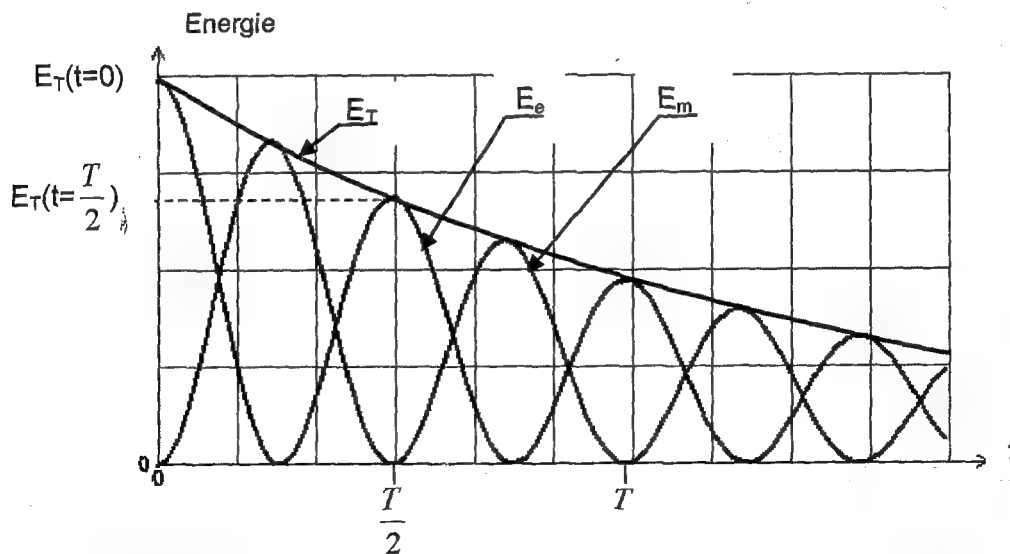
Cette diminution de l'énergie est due à l'existence d'une résistance dans le circuit RLC qui transforme une partie de cette énergie par effet Joule.

* Transformations mutuelles non intégrales des énergies électrique et magnétique.

- Au cours de la décharge du condensateur qui se produit entre $t_0 = nT$ et $t_1 = nT + \frac{T}{4}$, l'énergie E_C qui y est stockée diminue car $|q|$ diminue tandis que l'énergie E_L emmagasinée par la bobine augmente car $|i|$ augmente.

- Entre $t_1 = nT + \frac{T}{4}$ et $t_2 = nT + \frac{T}{2}$, l'énergie E_C qui y est stockée augmente car $|q|$ augmente tandis que l'énergie E_L emmagasinée par la bobine diminue car $|i|$ diminue d'où la transformation non intégrale de l'énergie magnétique en énergie électrique.

Au cours des oscillations pseudo-périodique il y a des transformations mutuelles non intégrales d'énergie électrostatique et d'énergie magnétique.



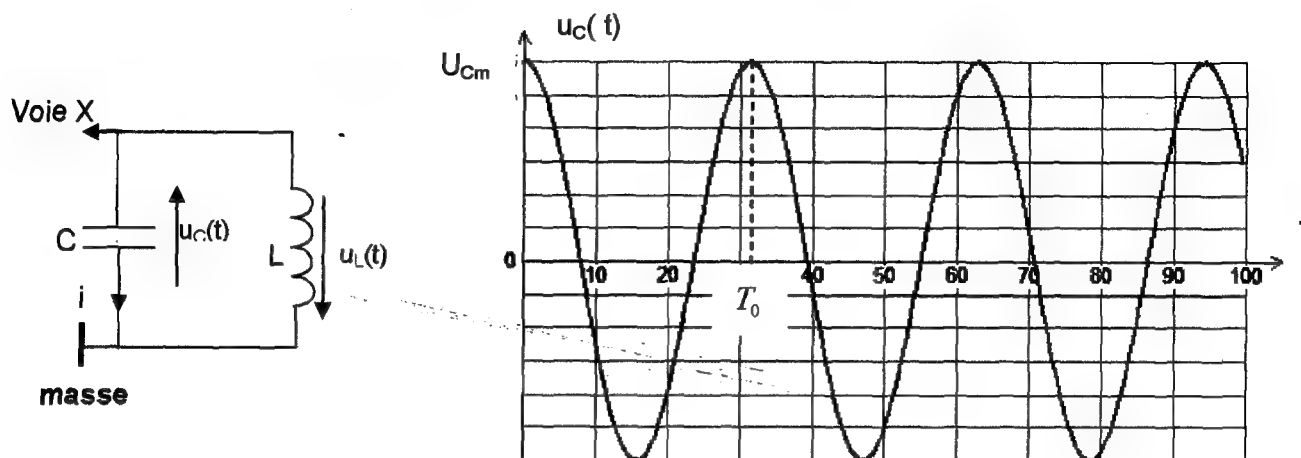
La variation d'énergie électromagnétique emmagasinée dans le circuit RLC entre les instants

$$t_0 = 0 \text{ et } t_1 = \frac{T}{2} \text{ est exprimée par : } \Delta E_{T(t_0 \rightarrow t_1)} = E_T(t_1) - E_T(t_0).$$

L'énergie $E_{\text{Thermique}}$ dissipée par effet Joule entre $t_0 = 0$ et $t_1 = \frac{T}{2}$ exprimée par : $E_{\text{Thermique}} = |E_T(t_1) - E_T(t_0)|$.

B- LES OSCILLATIONS ELECTRIQUES LIBRES NON AMORTIES :

* On ferme à $t=0$ un condensateur de capacité C initialement chargé sur une bobine purement inductive d'inductance L et on visualise la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur.



* L'équation différentielle régissant l'évolution d'un circuit LC série en régime libre en fonction de $u_C(t)$.

La loi des mailles : $u_L(t) + u_C(t) = 0$ alors $L \frac{di(t)}{dt} + u_C(t) = 0$ or $i = C \frac{du_C(t)}{dt}$ alors $LC \frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + u_C(t) = 0$

$$\text{d'où } \frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC} u_C(t) = 0.$$

Cette équation différentielle admet comme solution: $u_C(t) = U_{Cm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{u_C})$ avec

U_{Cm} : amplitude de $u_C(t)$ et s'exprime en V.

ω_0 : pulsation propre de l'oscillateur LC exprimée par la relation $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} = 2\pi N_0 = \sqrt{\frac{1}{LC}}$ (rad.s⁻¹).

T_0 : période propre des oscillations : $T_0 = 2\pi \sqrt{LC}$ et N_0 : fréquence propre des oscillations : $N_0 = \frac{1}{2\pi \sqrt{LC}}$.

φ_{u_C} : phase initiale de $u_C(t)$ (rad).

* $q(t)$: charge instantanée du condensateur : $q(t) = C u_C(t) = C U_{Cm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{u_C}) = Q_m \sin(\omega_0 t + \varphi_q)$ avec $Q_m = C U_{Cm}$ et $\varphi_{u_C} = \varphi_q$ alors le déphasage de $q(t)$ par rapport à $u_C(t)$ est $\Delta\varphi = \varphi_{u_C} - \varphi_q = 0$ d'où $q(t)$ et $u_C(t)$ sont en phase (elles prennent leurs valeurs maximales au même temps).

* $i(t)$: intensité du courant électrique instantanée : $i(t) = \frac{dq(t)}{dt} = Q_m \omega_0 \cos(\omega_0 t + \varphi_q)$ alors

$$i(t) = Q_m \omega_0 \sin(\omega_0 t + \varphi_q + \frac{\pi}{2}) = I_m \sin(\omega_0 t + \varphi_i) \text{ avec } I_m = Q_m \omega_0 \text{ et } \varphi_i = \varphi_q + \frac{\pi}{2} \text{ alors le déphasage de}$$

$i(t)$ par rapport à $q(t)$ est $\Delta\varphi = \varphi_i - \varphi_q = \frac{\pi}{2}$ rad d'où $i(t)$ est en quadrature avance de phase par rapport

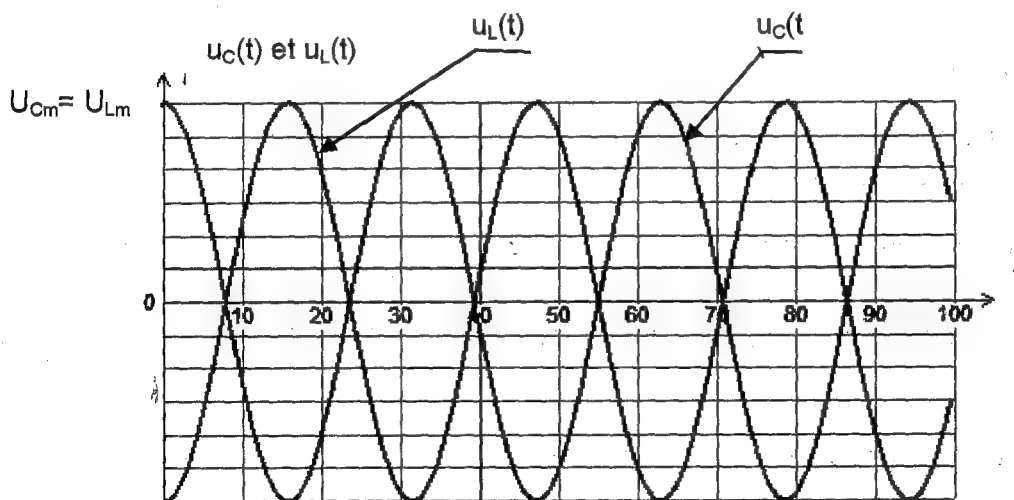
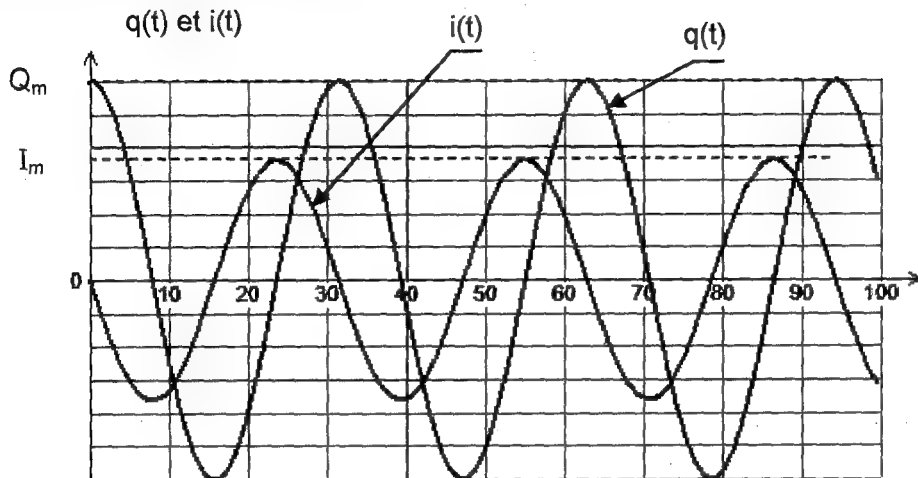
à $q(t)$ et à $u_C(t)$ ($i(t)$ prend sa valeur maximale la première et que lorsque l'une prend sa valeur max ou min l'autre s'annule).

* $u_L(t)$: tension électrique instantanée aux bornes de la bobine : $u_c(t) + u_L(t) = 0$ alors $u_L(t) = -u_c(t)$ alors $u_L(t) = -U_{Cm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{u_c}) = U_{Cm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{u_c} + \pi) = U_{Lm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{u_L})$ avec $U_{Lm} = U_{Cm}$ et

$\varphi_{u_L} = \varphi_{u_c} + \pi$ alors le déphasage de $u_L(t)$ par rapport à $u_c(t)$ est $\Delta\varphi = \varphi_{u_L} - \varphi_{u_c} = \pi$ rad d'où

$u_L(t)$ et $u_c(t)$ sont en opposition de phase ($u_L(t)$ et $u_c(t)$ s'annulent au même temps mais lorsque l'une prend sa valeur max l'autre prend sa valeur min).

* Représentation graphique de $q(t)$, $i(t)$, $u_c(t)$ et $u_L(t)$



*** Remarques :**

- Un ampèremètre de résistance négligeable branché en série dans un circuit LC indique l'intensité

efficace I_{eff} ou I du courant électrique tel que $I_{\text{eff}} = \frac{I_{\text{max}}}{\sqrt{2}}$.

- Un voltmètre de grande résistance branché en parallèle du condensateur ou une bobine dans un

circuit LC indique la tension efficace U_{eff} ou U tel que $U_{\text{eff}} = \frac{U_{\text{max}}}{\sqrt{2}}$.

* La relation indépendante du temps entre $q(t)$ et $i(t)$.

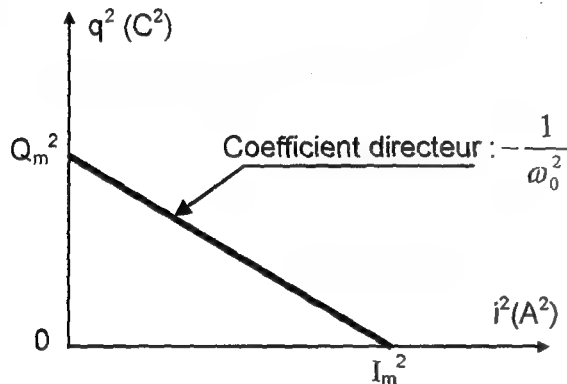
$q(t) = Q_m \sin(\omega_0 t + \varphi_q)$ et $i(t) = Q_m \omega_0 \cos(\omega_0 t + \varphi_q)$ alors

$q^2(t) = Q_m^2 \sin^2(\omega_0 t + \varphi_q)$ et $i^2(t) = Q_m^2 \omega_0^2 \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q)$ alors

$\frac{q^2(t)}{Q_m^2} = \sin^2(\omega_0 t + \varphi_q)$ et $\frac{i^2(t)}{Q_m^2 \omega_0^2} = \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q)$ alors $\frac{q^2(t)}{Q_m^2} + \frac{i^2(t)}{Q_m^2 \omega_0^2} = 1$ alors $i^2 = -\omega_0^2 q^2 + \omega_0^2 Q_m^2$ et

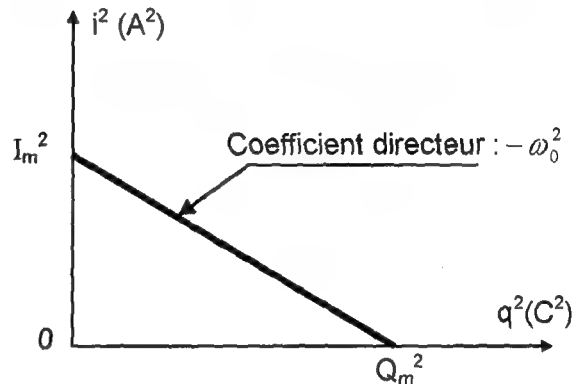
$$q^2 = -\frac{1}{\omega_0^2} i^2 + Q_m^2.$$

* Représentation graphique de $q^2 = f(i^2)$.



$$q^2 = -\frac{1}{\omega_0^2} i^2 + Q_m^2.$$

Représentation graphique de $i^2 = f(q^2)$.



$$i^2 = -\omega_0^2 q^2 + \omega_0^2 Q_m^2$$

* Conservation de l'énergie électromagnétique emmagasinée dans le circuit LC.

1^{ère} méthode :

$$E_T = \frac{1}{2} C u_c^2 + \frac{1}{2} L i^2 \text{ alors } \frac{dE_T}{dt} = C u_c \frac{du_c}{dt} + L i \frac{di}{dt} = u_c i + L i \frac{di}{dt} = i (u_c + L \frac{di}{dt}) = 0, \text{ car}$$

d'après l'équation différentielle $L \frac{di}{dt} + u_c = 0$ par suite $\frac{dE_T}{dt} = 0$ donc le circuit LC est conservatif.

2^{ème} méthode :

$$E_T = \frac{1}{2} C u_c^2 + \frac{1}{2} L i^2 = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 \sin^2(\omega_0 t + \varphi_{u_c}) + \frac{1}{2} L I_m^2 \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ or } I_m^2 = Q_m^2 \times \omega_0^2 = C^2 U_{cm}^2 \times \frac{1}{LC}$$

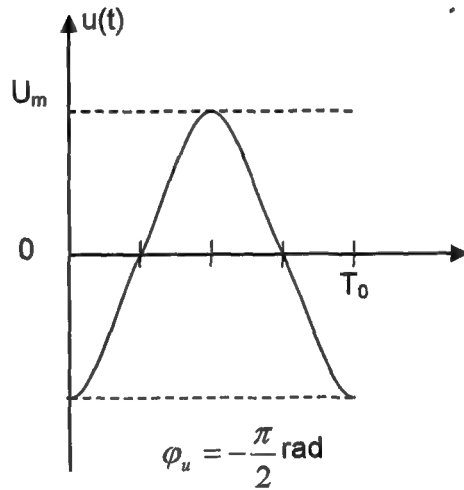
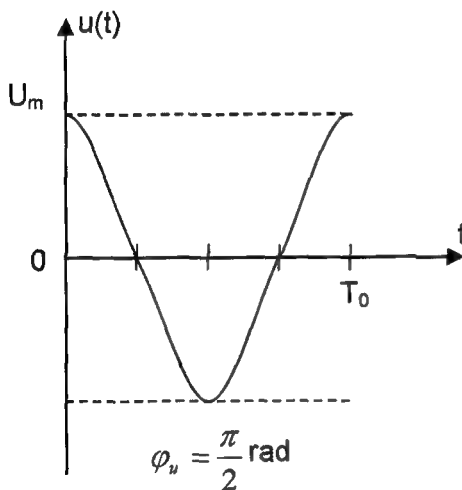
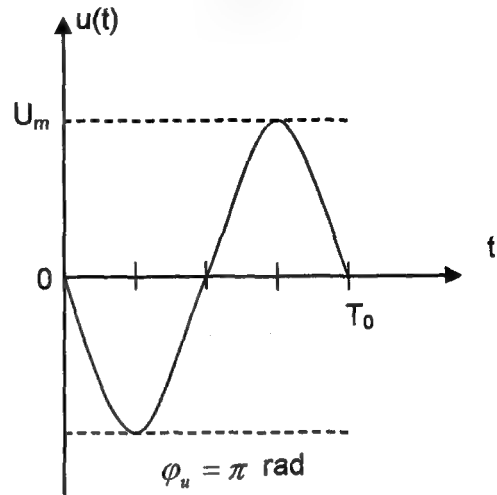
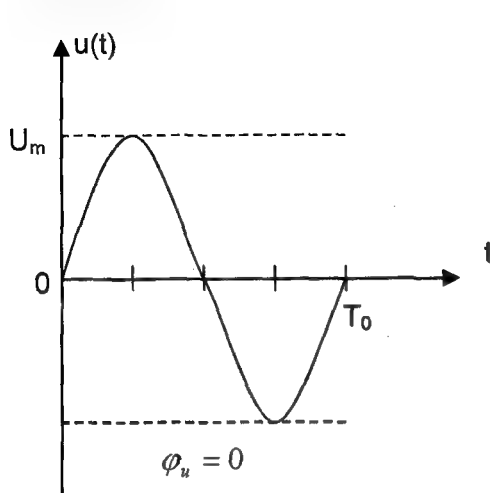
$$\text{d'où } E_T = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 \sin^2(\omega_0 t + \varphi_{u_c}) + \frac{1}{2} L C^2 U_{cm}^2 \times \frac{1}{LC} \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ alors}$$

$$E_T = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 (\sin^2(\omega_0 t + \varphi_{u_c}) + \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q)) = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} = \frac{1}{2} L I_m^2 = \text{Cte.}$$

3^{ème} méthode :

$$E_T = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} + \frac{1}{2} L i^2 \text{ or } i^2 = -\omega_0^2 q^2 + \omega_0^2 Q_m^2 \text{ donc } E_T = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} = \frac{1}{2} L I_m^2.$$

* Pour toute grandeur oscillante $u(t)$ et varie sinusoïdalement au cours du temps $u(t) = U_m \sin(\omega_0 t + \varphi_u)$.



* Expression de E_e et E_m en fonction du temps.

$$E_e = \frac{1}{2} \frac{q(t)^2}{C} \text{ or } q(t) = Q_m \sin(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ alors } E_e = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} \sin^2(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ or}$$

$$\sin^2(\omega_0 t + \varphi_q) = \frac{1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)}{2} \text{ d'où } E_e = \frac{1}{4} \frac{Q_m^2}{C} (1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)) \text{ or } E_T = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} \text{ alors}$$

$$E_e = \frac{E_T}{2} (1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)).$$

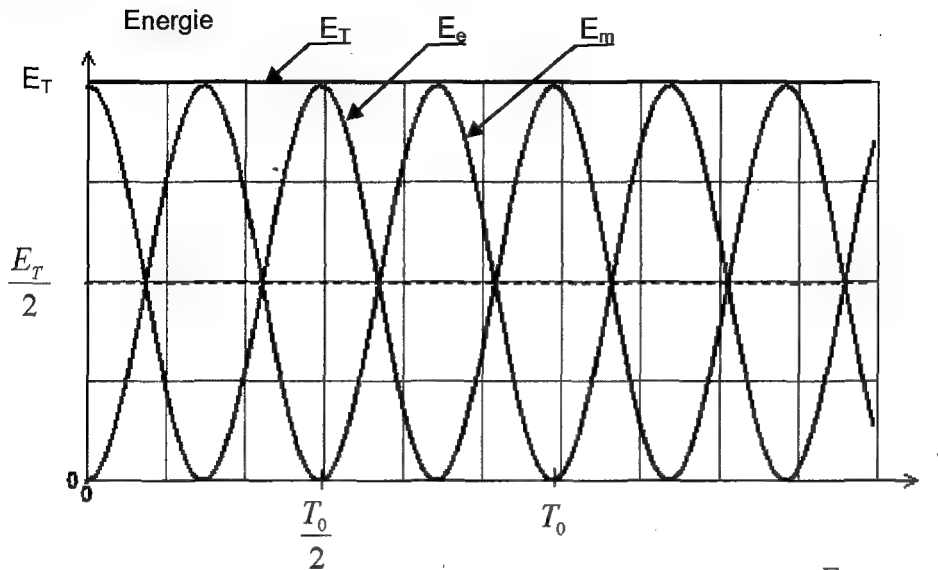
$$E_m = \frac{1}{2} L i^2 \text{ or } i(t) = Q_m \omega_0 \cos(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ alors } E_m = \frac{1}{2} L Q_m^2 \omega_0^2 \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ or}$$

$$\cos^2(\omega_0 t + \varphi_q) = \frac{1 + \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)}{2} \text{ et } L \omega_0^2 = \frac{1}{C} \text{ d'où } E_m = \frac{1}{4} \frac{Q_m^2}{C} (1 + \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)) \text{ or } E_T = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C}$$

$$\text{alors } E_m = \frac{E_T}{2} (1 + \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)).$$

$E_e(t)$ et $E_m(t)$ sont deux fonctions périodiques de pulsation $\omega = 2\omega_0$ et de période $T = \frac{T_0}{2} = \pi \sqrt{LC}$.

* Représentation graphique de $E_e(t)$, $E_m(t)$ et E_T lorsque $\varphi_q = \frac{\pi}{2}$ rad.



* Détermination des dates de l'intervalle $[0; T_0]$ aux quelles $E_e = E_m = \frac{E_T}{2}$ lorsque $\varphi_q = \frac{\pi}{2}$ rad.

$$E_m = \frac{E_T}{2} (1 + \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q)) = \frac{E_T}{2} \text{ alors } 1 + \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q) = 1 \text{ alors } \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_q) = 0 \text{ alors}$$

$$2\omega_0 t + 2\varphi_q = \frac{\pi}{2} + K\pi \text{ alors } \frac{4\pi}{T_0} t + \pi = \frac{\pi}{2} + K\pi \text{ alors } t = (-\frac{1}{2} + K) \frac{T_0}{4} \text{ or } 0 \leq t \leq T_0 \text{ d'où}$$

$$0 \leq (-\frac{1}{2} + K) \frac{T_0}{4} \leq T_0 \text{ alors } 0,5 \leq K \leq 4,5$$

K	1	2	3	4
t	$\frac{T_0}{8}$	$\frac{3T_0}{8}$	$\frac{5T_0}{8}$	$\frac{7T_0}{8}$

* Représentation de E_e , E_m et E_T en fonction de q et q^2 .

$$E_e = \frac{1}{2} \frac{q(t)^2}{C}$$

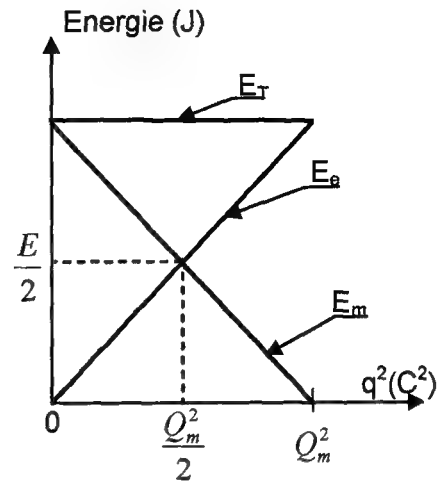
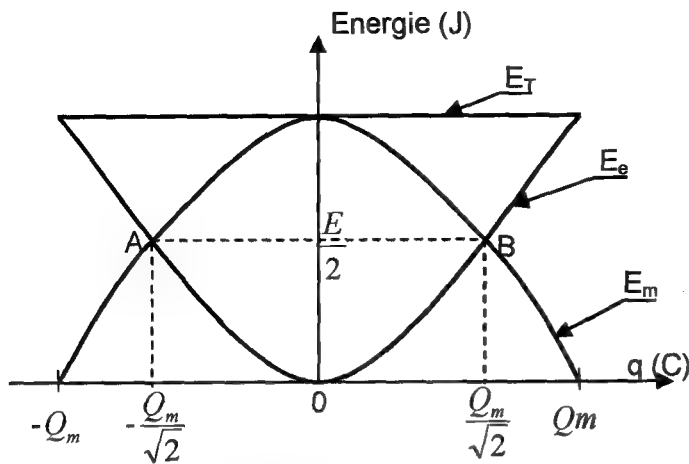
$E_e = f(q)$ est une branche parabolique de concavité orientée vers les énergies positives.

$E_e = g(q^2)$ est une droite linéaire de coefficient directeur égale à $\frac{1}{2C}$.

$$E_m = \frac{1}{2} L i^2 = E_T - E_e = E_T - \frac{1}{2} \frac{q(t)^2}{C}$$

$E_m = f'(q)$ est une branche parabolique de concavité orientée vers les énergies négatives.

$E_m = g'(q^2)$ est une droite affine de coefficient directeur égale à $-\frac{1}{2C}$.



Les abscisses des points A et B :

$$E_e = E_m = \frac{E_T}{2} \text{ alors } \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} = \frac{1}{4} \frac{Q_m^2}{C} \text{ car } E_T = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} \text{ d'où } q^2 = \frac{Q_m^2}{2} \text{ d'où } q = \pm \frac{Q_m}{\sqrt{2}}.$$

* Représentation de E_e , E_m et E_T en fonction de i et i^2 .

$$E_m = \frac{1}{2} L i^2.$$

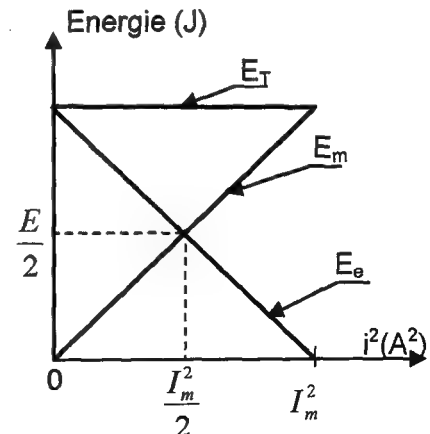
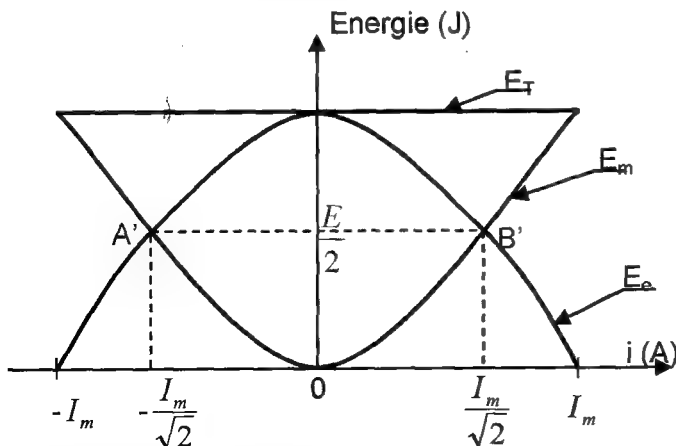
$E_m = f(i)$ est une branche parabolique de concavité orientée vers les énergies positives.

$E_m = g(i^2)$ est une droite linéaire de coefficient directeur égale à $\frac{1}{2} L$.

$$E_e = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} = E_T - E_m = E_T - \frac{1}{2} L i^2.$$

$E_e = f'(i)$ est une branche parabolique de concavité orientée vers les énergies négatives.

$E_e = g'(i^2)$ est une droite affine de coefficient directeur égale à $-\frac{1}{2} L$.



* Les abscisses des points A' et B' :

$$E_e = E_m = \frac{E_T}{2} \text{ alors } \frac{1}{2} L i^2 = \frac{1}{4} L I_m^2 \text{ car } E_T = \frac{1}{2} L I_m^2 \text{ d'où } i^2 = \frac{I_m^2}{2} \text{ d'où } i = \pm \frac{I_m}{\sqrt{2}}.$$

EXERCICES

Exercice N°1:

On réalise le circuit de la figure -1-. Le condensateur de capacité $C = 15 \mu F$ est préalablement chargé à l'aide d'un générateur de tension de fem E .

On place le commutateur K en position (1) puis à $t=0s$, le condensateur se décharge (K en position 2) à travers un circuit comportant une bobine d'inductance $L = 1 H$ et de résistance r .

Un dispositif d'acquisition relié à un ordinateur permet de suivre pendant la décharge l'évolution au cours du temps de la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur. Figure -2-

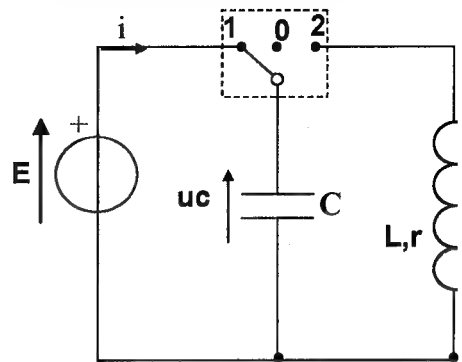


Figure -1-

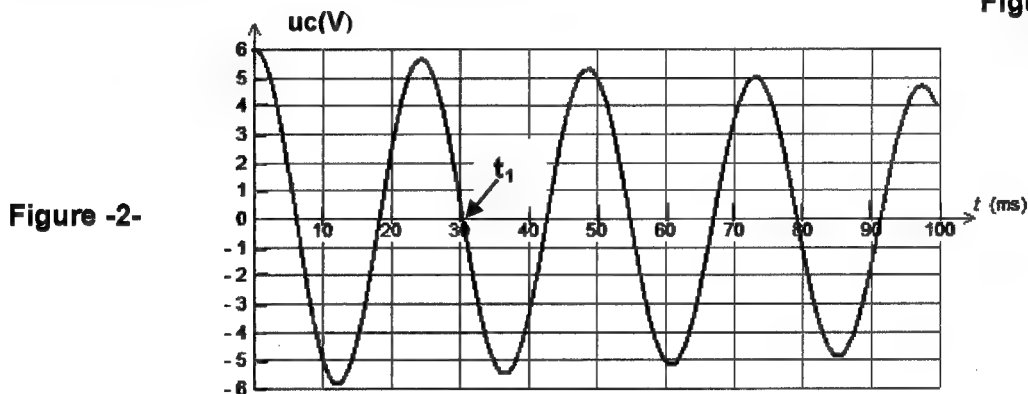


Figure -2-

1°/

- a- Justifier la nature libre et amortie des oscillations électriques observées sur la figure -2-.
- b- Montrer que l'équation différentielle des oscillations électriques vérifiée par $u_c(t)$ s'écrit sous la forme : $\frac{d^2 u_c(t)}{dt^2} + \frac{1}{\tau} \frac{du_c(t)}{dt} + \omega_0^2 u_c(t) = 0$. Identifier τ et ω_0^2 .

2°/

- a- Donner l'expression de l'énergie totale E emmagasinée dans le circuit en fonction de u_c , i et des grandeurs caractéristiques du circuit.
- b- Montrer que cette énergie E diminue au cours du temps.

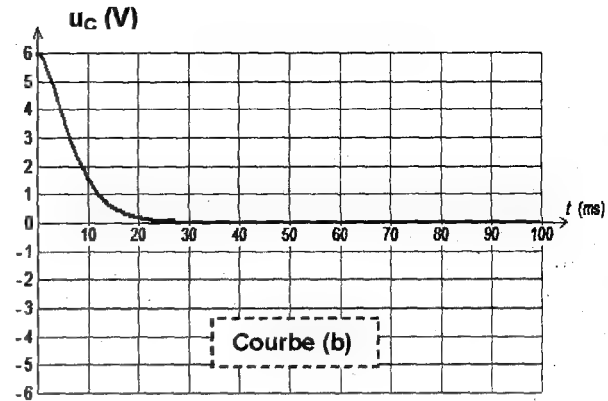
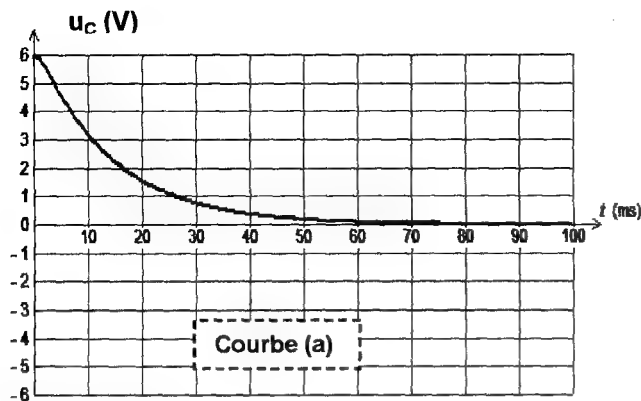
3°/

- a- Donner l'expression de l'intensité du courant électrique $i(t)$ en fonction de la capacité C et $u_c(t)$.
- b- Déterminer l'intensité et le sens du courant électrique i à la date t_1 indiquée sur la figure -2-.
- c- Déduire l'énergie totale emmagasinée dans le circuit à la date t_1 .
- d- Calculer la variation de l'énergie totale E entre les dates $t_0 = 0s$ et t_1 .

4°/ On associe en série avec la bobine un résistor de résistance réglable.

Pour deux valeurs de la résistance R_1 et R_2 tel que $R_1 = 2 R_2$, on obtient les deux courbes suivantes :

- a- De quel régime s'agit-il ?
- b- Associer à chacune des courbes la résistance correspondante.



Exercice N°2:

On réalise le montage de la figure-1- :

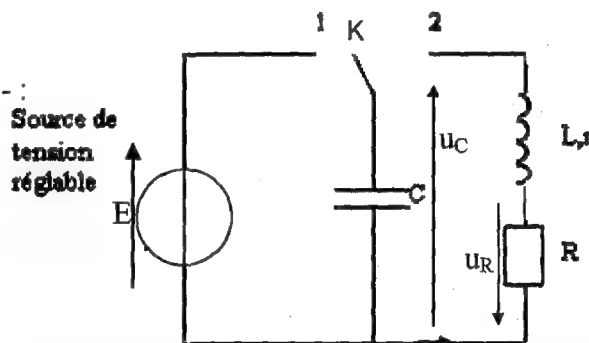


Figure-1-

Un dispositif d'acquisition relié à un ordinateur permet de suivre pendant la décharge, d'une part l'évolution au cours du temps de la tension u_C aux bornes du condensateur et d'autre part celle de la tension u_R aux bornes du résistor.

On donne : $L = 1\text{ H}$; $r = 10\Omega$; $C = 0,6\ \mu\text{F}$; $R = 10\Omega$; $E = 9\text{ V}$

1°/ L'interrupteur K est placé en position (1) puis basculé en position (2). L'acquisition des données commence, à $t = 0\text{ s}$, lorsqu'on bascule l'interrupteur K de la position (1) à la position (2). figure -2-

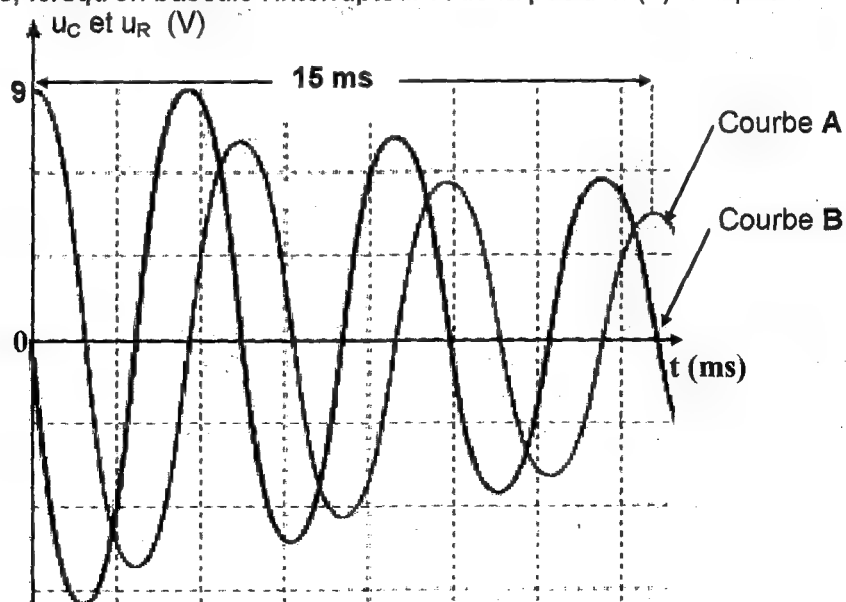


Figure-2-

- a- Identifier, avec justification, les courbes A et B?
- b- Expliquer pourquoi ces oscillations sont dites libres amorties.

2°/

- a- Déterminer la pseudo-période T des oscillations.
- b- Comparer la pseudo-période T à la période propre T_0 de l'oscillateur (LC).

3°/ L'équation différentielle traduisant cet état électrique est : $L \frac{d^2 q}{dt^2} + (R+r) \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0$.

- a- Exprimer l'énergie totale E du circuit (R, r, L, C) en fonction de L, C, q et i .
- b- Dédire que l'énergie E diminue au cours du temps.
- c- Sous quelle forme cette énergie est-elle transformée?

4°/ Dans l'intervalle $[T, \frac{5T}{4}]$, dire en le justifiant si le condensateur est en état de charge ou de décharge.

Dédire alors le sens du courant électrique dans le circuit.

5°/ Calculer l'énergie électrique dissipée entre les instants de dates $t = 0s$ et $t = 15ms$.

Exercice N°3:

Un condensateur de capacité $C = 2 \mu F$ est chargé à l'aide d'une tension continue U_0 puis il est branché aux bornes d'une bobine de résistance négligeable et d'inductance L à la date $t = 0s$. On a alors à toute date $t \geq 0s$, la charge électrique du condensateur est donnée par l'expression :

$$q(t) = 4,8 \cdot 10^{-5} \sin \left(\pi \cdot 10^3 t + \frac{\pi}{2} \right). (q \text{ en } (C) \text{ et } t \text{ en } (s))$$

1°/ Calculer la période propre T_0 des oscillations de la charge $q(t)$.

2°/ Calculer la valeur de l'inductance L .

3°/ Donner l'expression de l'intensité instantanée $i(t)$.

4°/ Représenter les graphes de $q(t)$ et de $i(t)$ entre les dates $t = 0s$ et $t = 2T_0$.

5°/ Quelle sont les transformations d'énergie qui ont lieu dans le circuit LC pour $0 \leq t \leq \frac{T_0}{2}$.

6°/ Déterminer l'expression de u_L aux bornes de la bobine en fonction du temps.

7°/

- a- Etablir l'expression de l'énergie électrostatique E_C emmagasinée dans le condensateur et l'énergie magnétique E_L emmagasinée dans la bobine en fonction du temps.
- b- Représenter, en précisant l'échelle, les graphes de E_C et de E_L en fonction du temps pour $0 \leq t \leq T_0$.

Exercice N°4:

Les armatures d'un condensateur de capacité C , initialement chargé sous une tension électrique constante E , sont reliées à une bobine non résistif d'inductance L . Figure -1-

A l'instant de date t_0 pris comme origine des dates, on ferme l'interrupteur K , la tension électrique aux bornes du condensateur et $u_C = E$.

Un dispositif informatisé, non représenté, est lié au circuit et permet de représenter les courbes en dessous.

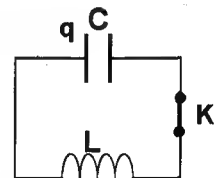


Figure -1-

Figure -2- : Courbe d'évolution de l'intensité du courant électrique $i(t)$ qui circule dans le circuit.

Figure -3- : Courbe -a- et courbe -b- ; L'une représente l'évolution de l'énergie électrique $\xi(t)$

emmagasinée dans le circuit et l'autre représente soit l'évolution de l'énergie magnétique $\xi_m(t)$ emmagasinée dans la bobine soit l'énergie électrostatique $\xi_e(t)$ emmagasinée dans le condensateur.

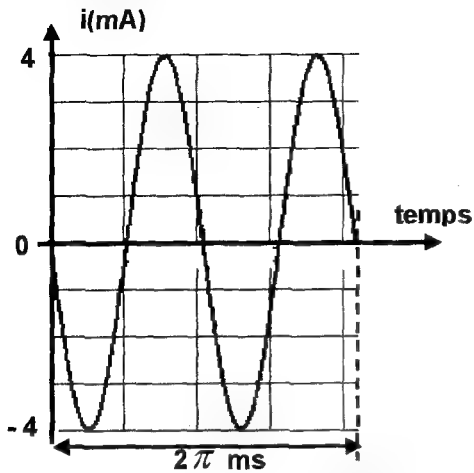


Figure-2-

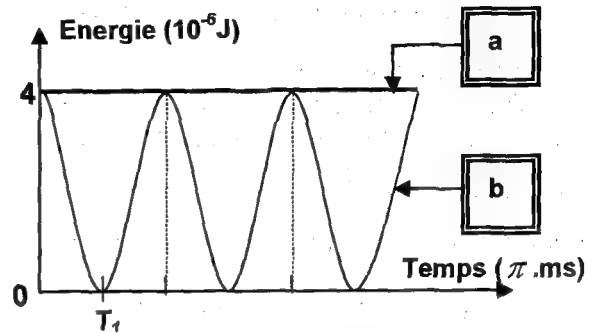


Figure-3-

1°/

- Exprimer l'énergie électrique ξ emmagasinée dans le circuit en fonction de q , i et des caractéristiques du circuit.
- Dire, en le justifiant et sans faire de calcul, laquelle des deux courbes (a) et (b) de la Figure -3- qui représente $\xi(t)$.
- Déduire l'équation différentielle vérifiée par la charge q .

2°/

- Déterminer l'équation $i(t)$ de la grandeur représentée par la Figure-2-.
- En déduire l'expression de la charge $q(t)$.

3°/ En se basant sur les figures 2 et 3, déterminer la capacité C du condensateur, l'inductance L de la bobine et la tension E .

4°/

- L'une des courbes (a) et (b) représente l'énergie $\xi(t)$. La quelle des énergies $\xi_m(t)$ ou $\xi_e(t)$ est représentée par l'autre courbe? Justifier.
- Représenter sur la figure-3- la courbe correspondante à l'énergie manquante en précisant la valeur de T_1 .

Exercice N°5:

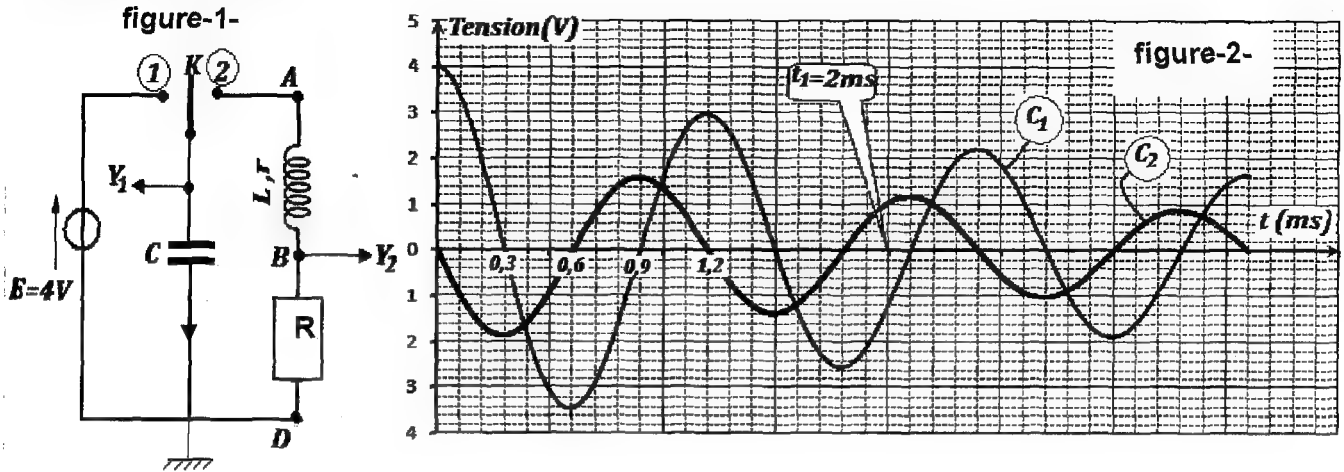
On réalise à l'aide d'une bobine (B) d'inductance L et de résistance r , un générateur (G) de f.e.m $E = 4V$, un résistor de résistance $R = 1k\Omega$, un condensateur de capacité $C = 9.10^{-8}F$ et un commutateur K , le circuit de la figure-1-.

Partie A :

1°/ Le commutateur est mis en position (1), le condensateur se charge ainsi rapidement et l'énergie emmagasinée est noté E_0 .

Expliquer la rapidité de la charge du condensateur et calculer la valeur de E_0 .

2°/ A une date pris comme origine de temps ($t_0=0s$), on bascule le commutateur K en position (2). Les oscillogrammes donnant les variations de $u_C(t)$ et $u_R(t)$ en fonction du temps sont donnés par les courbes de la figure-2-.



- Montrer que la courbe (C_2) correspond à $u_R(t)$.
- Etablir l'équation différentielle en fonction de $u_C(t)$.
- Les oscillogrammes enregistrés montrent que le circuit est dans un état d'oscillations libres amorties. Expliquer les termes suivants :
 - Etat d'oscillation.
 - Oscillations libres.
 - Oscillations amorties.
- En supposant que la pseudo période, T , des oscillations du circuit est égale à la période propre, T_0 , de l'oscillateur (LC). Déterminer la valeur de la pseudo période T et déduire la valeur de l'inductance, L , de la bobine (B).

3°/ On désigne par :

\mathcal{E}_m : L'énergie magnétique emmagasinée par la bobine (B).

\mathcal{E}_C : L'énergie électrique emmagasinée par le condensateur.

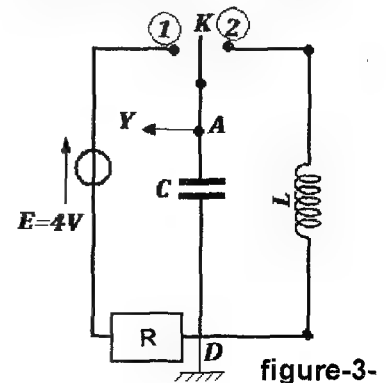
- Montrer que le circuit oscillant ne conserve pas son énergie.
- Calculer, à la date ($t_1=2ms$), les valeurs de \mathcal{E}_m et \mathcal{E}_C et en déduire la valeur de l'énergie électromagnétique \mathcal{E}_1 à la date t_1 .
- Déduire l'énergie dissipée par effet joule dans le circuit entre les dates t_0 et t_1 .

4°/ Si on remplace le résistor R par un autre résistor (R') de résistance très élevée jusqu'à la disparition des oscillations. Tracer l'allure de la courbe visualisée sur la voie Y_1 . De quel régime d'oscillation s'agit-il ?

Partie B :

Dans cette partie, on suppose que la bobine (B) est purement inductive et d'inductance $L=0,4H$.

On réalise le circuit électrique de la figure-3- formé par la bobine (B), le condensateur de capacité $C=9 \cdot 10^{-8}F$ initialement déchargé, le résistor de résistance $R=1k\Omega$, le commutateur K et le générateur (G) de f.e.m $E=4V$.

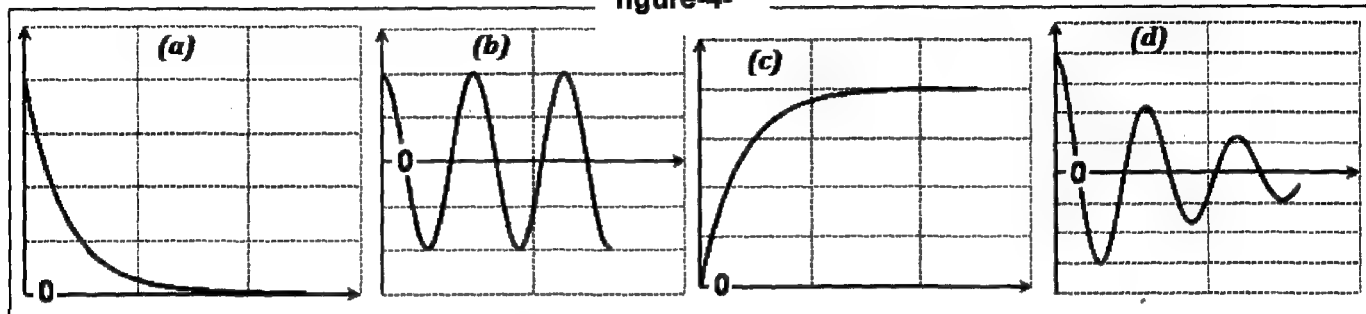


L'entrée (Y) d'un oscilloscope à mémoire est branchée de façon à visualiser la tension, $u_c(t)$ aux bornes du condensateur.

Le commutateur (K) est mis en position (1), l'une des courbes de la figure -4- apparaît sur l'écran de l'oscilloscope.

1°/ Choisir, en le justifiant, laquelle de ces courbes apparaît sur l'écran de l'oscilloscope.

figure-4-



2°/ A la date ($t=0$), on bascule le commutateur K en position (2), l'une des courbes de la figure -4- apparaît sur l'écran de l'oscilloscope.

a- Choisir parmi ces courbes, celle qui apparaît sur l'écran.

b- En déduire la nature des oscillations obtenues.

c- L'équation différentielle qui décrit l'état du circuit est de la forme : $\frac{d^2 u_c}{dt^2} + \frac{1}{LC} \cdot u_c = 0$.

Vérifier que $u_c(t) = E \cdot \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right)$ est une solution de cette équation différentielle.

d- En déduire que l'intensité de courant $i(t)$ a pour expression $i(t) = -I_m \cdot \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}}\right)$.

Déterminer l'expression de I_m et calculer sa valeur.

3°/ Le tracé de la courbe donnant la variation de l'énergie magnétique \mathcal{E}_m emmagasinée par la bobine en fonction du carré de l'intensité : $\mathcal{E}_m = f(i^2)$ est donnée par la figure -5-.

En s'aidant de la courbe de la figure -5-, retrouver la valeur de l'inductance, L, de la bobine (B).

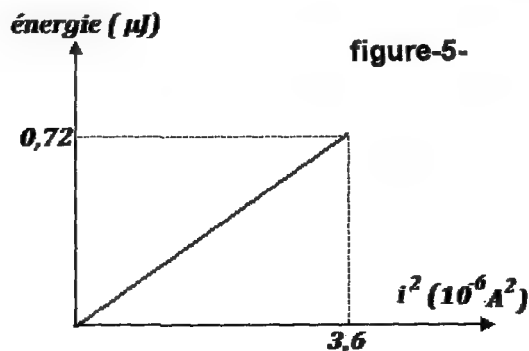


figure-5-

CORRECTION

Exercice N°1:

1°/

- a- Les oscillations sont libres parce qu'elles s'effectuent sans intervention d'un générateur.
Les oscillations sont amorties car l'amplitude diminue au cours du temps.

b-

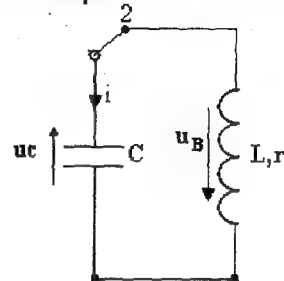
D'après la loi de maille $u_B + u_C = 0$

$$L \frac{di}{dt} + ri + u_C = 0$$

$$i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$$

$$\text{D'où } (LC \frac{d^2 u_C}{dt^2} + rC \frac{du_C}{dt} + u_C = 0) \times \frac{1}{LC}$$

$$\frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{r}{L} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{LC} u_C = 0 \quad \text{On pose: } \tau = \frac{L}{r} \text{ et } W_0^2 = \frac{1}{LC} \quad \text{On obtient, alors: } \frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{1}{\tau} \frac{du_C}{dt} + W_0^2 u_C = 0$$



$$2^\circ/a- \xi = \frac{1}{2} L \cdot i^2 + \frac{1}{2} C \cdot u_C^2$$

$$b- \frac{d\xi}{dt} = -r \cdot i^2 < 0 \Rightarrow \text{L'énergie totale } \xi \text{ diminue au cours du temps.}$$

$$3^\circ/a- i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$$

b- A la date t_1 la tension électrique u_C est décroissante, donc $\frac{du_C}{dt} < 0$ or $C > 0$ alors $i < 0$

par suite le courant électrique circule dans le sens inverse du sens arbitraire choisi.

$$i(t=t_1) = C \frac{du_C}{dt}(t=t_1) = C \cdot \alpha$$

α : est le coefficient directeur de la tangente à la courbe $u_C(t)$ à la date t_1 .

$$\text{AN : } \alpha = -\frac{3+3}{4 \cdot 10^{-3}} = -\frac{3}{2} \cdot 10^3 \text{ V} \cdot \text{s}^{-1} \text{ d'où } i(t=t_1) = 15 \cdot 10^{-6} \cdot \left(-\frac{3}{2} \cdot 10^3\right) = -2,25 \cdot 10^{-2} \text{ A.}$$

$$c- \xi_{(t=t_1)} = \frac{1}{2} L \cdot i^2 + \frac{1}{2} C \cdot u_C^2$$

A la date t_1 on a : $u_C = 0$.

$$i = -2,25 \cdot 10^{-2} \text{ A. AN : } \xi_{(t=t_1)} = 2,5 \cdot 10^{-4} \text{ J.}$$

$$d- \Delta \xi = \xi_{(t=t_1)} - \xi_{(t=0)}$$

A la date $t=0$ on a : $i=0$; $u_C(t=0)=6\text{V}$.

$$\xi_{(t=0)} = \frac{1}{2} C u_{C(t=0)}^2 \quad \text{AN : } \xi_{(t=0)} = 2,7 \cdot 10^{-4} \text{ J.}$$

$$\text{AN : } \Delta \xi = 2,5 \cdot 10^{-4} - 2,7 \cdot 10^{-4} \text{ d'où } \Delta \xi = -2 \cdot 10^{-5} \text{ J.}$$

4°/a- Il s'agit d'un régime apériodique.

b- Courbe -a- $\longrightarrow R_1$

Courbe -b- $\longrightarrow R_2$

Exercice N°2:**1°/**

a- A $t=0s$, le condensateur initialement chargé et $i=0A$ d'où $u_C = E = 9V$ et $u_R = 0$ par suite la courbe A correspond à la tension $u_C(t)$ et la courbe B correspond à la tension $u_R(t)$.

b- Les oscillations sont libres en absence du générateur et amorties car l'amplitude de la tension $u_C(t)$ diminue au cours du temps.

2°/

a- $T = \frac{15}{3} = 5 \text{ ms} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ s.}$

b- $T_0 = 2\pi \sqrt{LC}$.AN : $T_0 = 2\pi \sqrt{1 \times 0,6 \cdot 10^{-6}} = 4,86 \cdot 10^{-3} \text{ s} \approx T.$

3°/

a- $\xi = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} + \frac{1}{2} L \cdot i^2.$

b- $\frac{d\xi}{dt} = \frac{q}{c} i + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = i \cdot \left(\frac{q}{c} + L \cdot \frac{di}{dt} \right) = i \cdot \left(\frac{q}{c} + L \cdot \frac{d^2 q}{dt^2} \right)$ or d'après l'équation différentielle on a :

$L \cdot \frac{d^2 q}{dt^2} + \frac{q}{c} = - (R + r) i$ par suite $\frac{d\xi}{dt} = - (R + r) i^2 < 0$ alors l'énergie totale ξ diminue au cours du temps.

c- L'énergie perdue se transforme sous forme d'effet Joule.

4°/ $t \in \left[T, \frac{T}{2} \right]$ on a u_C diminue de E à 0 alors le condensateur est en état de décharge et d'après la

courbe de la figure-2- $u_R < 0$ d'où $i < 0$ alors le courant électrique circule dans le sens contraire que celui du sens arbitraire positif choisi.

5°/ $\xi_{\text{Dissipée}} = |\xi(t) - \xi(t_0)|.$

* $\xi(t) = \frac{1}{2} L \cdot i^2 + \frac{1}{2} C \cdot u_C^2$. Avec $u_C = 4,36 \text{ V}$ et $u_R = 0V$ par suite $i = 0A$ alors $\xi(t) = \frac{1}{2} C \cdot u_C^2$.

* $\xi(t_0) = \frac{1}{2} L \cdot i_0^2 + \frac{1}{2} C \cdot u_{C0}^2$. Avec $u_{C0} = 9 \text{ V}$ et $u_{R0} = 0V$ par suite $i = 0A$ alors $\xi(t_0) = \frac{1}{2} C \cdot u_{C0}^2$.

$\xi_{\text{Dissipée}} = |\xi(t) - \xi(t_0)| = \left| \frac{1}{2} C \cdot u_C^2 - \frac{1}{2} C \cdot u_{C0}^2 \right| = \frac{1}{2} C |u_C^2 - u_{C0}^2|$

.AN : $\xi_{\text{Dissipée}} = \frac{1}{2} 0,6 \cdot 10^{-6} |4,36^2 - 9^2| = 1,86 \cdot 10^{-5} \text{ J.}$

Exercice N°3:

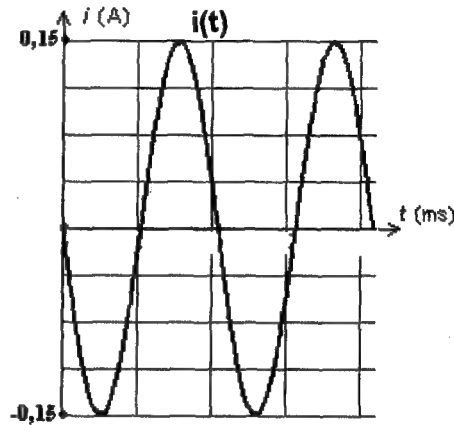
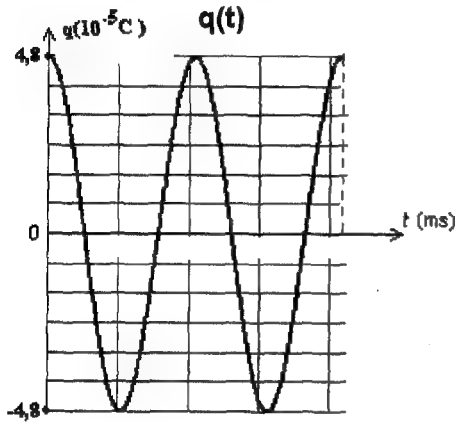
$$1^\circ / T_0 = \frac{2\pi}{W_0}, AN : T_0 = \frac{2\pi}{10^3 \pi} = 2 \cdot 10^{-3} s.$$

$$2^\circ / T_0 = 2\pi \sqrt{LC} \Rightarrow L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 C} \quad AN : L = 0,05 H.$$

$$3^\circ / i(t) = \frac{dq}{dt} = I_m \sin(W_0 t + \varphi_i). \text{ Avec : } I_m = Q_m \cdot W_0 \quad AN: I_m = 0,15 A \text{ et } \varphi_i = \varphi_q + \frac{\pi}{2} = \pi \text{ rad}$$

d'où $i(t) = 0,15 \sin(10^3 \pi t + \pi)$ (A) et t(s).

4°/



5°/ Dans l'intervalle de temps $[0, \frac{T_0}{4}]$:

- la charge du condensateur varie de Q_m à 0.
- L'intensité du courant électrique varie de 0 à $-I_m$.

On dit qu'il y a décharge du condensateur et transformation totale de l'énergie électrique emmagasinée dans le condensateur en énergie magnétique emmagasinée dans la bobine.

* Dans l'intervalle de temps $[\frac{T_0}{4}, \frac{T_0}{2}]$:

- la charge du condensateur varie de 0 à $-Q_m$.
- L'intensité du courant électrique varie de $-I_m$ à 0.

On dit qu'il y a charge du condensateur avec inversion de polarité et transformation totale de l'énergie magnétique emmagasinée dans la bobine en énergie électrique emmagasinée dans le condensateur.

6°/ D'après la loi de maille : $u_L(t) + u_C(t) = 0$

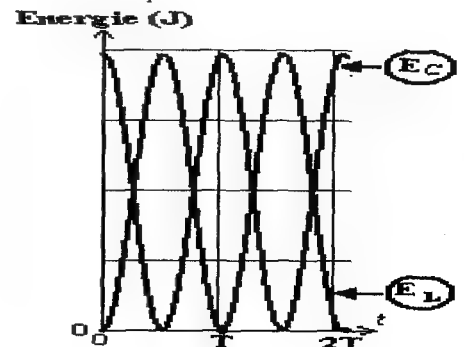
$$\text{Alors } u_L(t) = -u_C(t) = -\frac{q(t)}{C} = -\frac{Q_m}{C} \sin(W_0 t + \varphi_q) = \frac{Q_m}{C} \sin(W_0 t + \varphi_q + \pi)$$

$$\text{D'où } u_L(t) = 24 \sin(10^3 \pi t - \frac{\pi}{2}) \text{ (V) et t(s).}$$

7°/

$$a - \xi_C = \frac{1}{2} C u_C^2 = \frac{1}{4} C u_{Cm}^2 [1 - \cos(2W_0 t + \pi)]$$

$$b - \xi_L = \frac{1}{2} L i^2 = \frac{1}{4} L I_m^2 [1 - \cos(2W_0 t)] \quad T = \frac{T_0}{2}$$



Exercice N°4:

1°/a- $\xi = \frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2} Li^2$.

b- La courbe (a) représente $E(t)$ car elle est constante au cours du temps puisque le circuit ne renferme pas de résistance et que les oscillations s'effectuent sans intervention d'un générateur.

c- $E = \text{Constante}$ alors $\frac{d\xi}{dt} = \frac{d}{dt} \left(\frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2} Li^2 \right) = i \left(L \frac{di}{dt} + \frac{q}{C} \right) = 0$ sachant que $i \neq 0$ alors $L \frac{di}{dt} + \frac{q}{C} = 0$.

d'où $L \frac{d^2 q}{dt^2} + \frac{q}{C} = 0$: C'est l'équation différentielle.

2°/

a- $i(t) = I_m \sin(\omega_0 t + \varphi_i)$. Avec $I_m = 4 \cdot 10^{-3} \text{ A}$, $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$; $T_0 = \pi \cdot 10^{-3} \text{ s}$ $\omega_0 = \frac{2\pi}{\pi \cdot 10^{-3}} = 2 \cdot 10^3 \text{ rad.s}^{-1}$

à $t=0$; $i(t=0) = I_m \sin(\varphi_i) = 0$ et $i(t)$ est décroissante alors $\frac{di}{dt} < 0$ d'où $\cos \varphi_i < 0$ par suite $\varphi_i = \pi \text{ rad}$.

$i(t) = 4 \cdot 10^{-3} \sin(2 \cdot 10^3 t + \pi) \text{ (A) et } t(\text{s}).$

b- $q(t) = \int i(t) dt = q_m \sin(\omega_0 t + \varphi_q)$ telque $q_m = \frac{I_m}{\omega_0} = \frac{4 \cdot 10^{-3}}{2 \cdot 10^3} = 2 \cdot 10^{-6} \text{ C}$ et $\varphi_q = \varphi_i - \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{2} \text{ rad}$.

$q(t) = 2 \cdot 10^{-6} \sin(2 \cdot 10^3 t + \frac{\pi}{2}) \text{ (C) et } t(\text{s}).$

3°/ $\xi = 4 \cdot 10^{-6} \text{ J}$.

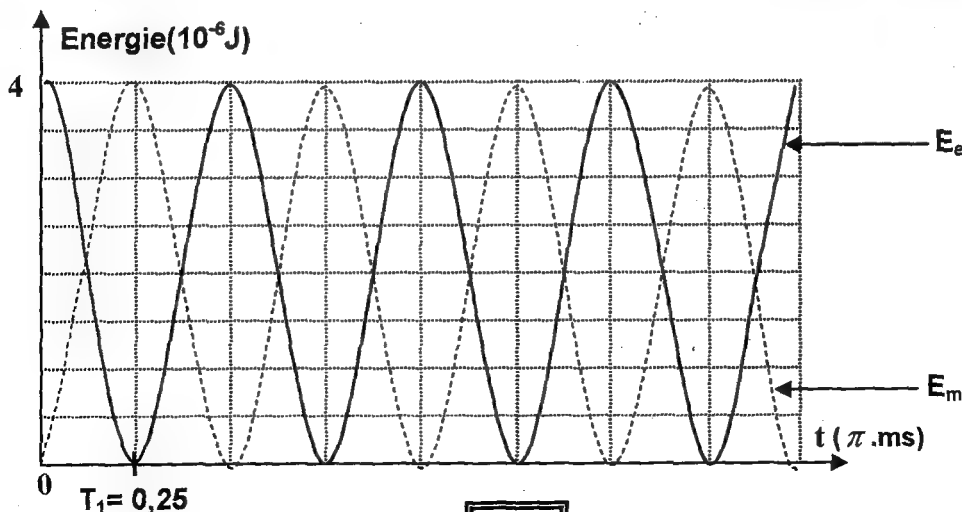
$\xi = \frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2} Li^2$ pour $i=0$ on a $q = q = \pm q_m$ d'où $\xi = \frac{q_m^2}{2C}$ alors $C = \frac{q_m^2}{2\xi}$ AN : $C = \frac{4 \cdot 10^{-12}}{2 \times 4 \cdot 10^{-6}} = 5 \cdot 10^{-7} \text{ F}$.

$\omega_0^2 = \frac{1}{LC}$ alors $L = \frac{1}{\omega_0^2 C}$. AN : $L = \frac{1}{5 \cdot 10^{-7} \times 4 \cdot 10^6} = 0,5 \text{ H}$.

4°/

a- A $t=0$; $i=0$ alors $\xi_m = \frac{1}{2} Li^2 = 0$ d'où $\xi_e = \xi - \xi_m = \xi$ par suite la courbe (b) représente $\xi_e(t)$.

b-



Exercice N°5:**Partie A :**

1°/ Le condensateur se charge rapidement à cause de l'absence d'une résistance dans le circuit.

$$E_0 = \frac{1}{2} C E^2. \text{ AN : } E_0 = \frac{1}{2} \times 9 \cdot 10^{-8} \times 4^2 = 7,2 \cdot 10^{-7} \text{ J}$$

2°/ a- La courbe (C₂) représente $u_R(t)$, car à $t=0$, on a $q = Q_{\max}$ alors $i=0$.

b- D'après la loi de maille, on a :

$$u_B(t) + u_R(t) + u_C(t) = 0$$

$$L \frac{di}{dt} + (r + R)i + \frac{q}{C} = 0. (1)$$

$$\text{or: } i = \frac{dq}{dt} = \frac{d}{dt}(C u_c(t)) = C \cdot \frac{du_c(t)}{dt}.$$

$$\text{On trouve alors : } LC \cdot \frac{d^2 u_c(t)}{dt^2} + (r + R) \times C \cdot \frac{du_c(t)}{dt} + u_c(t) = 0.$$

c- Etat d'oscillation : Les grandeurs qui caractérisent le circuit

($u_c(t)$, $u_R(t)$...) varie au cours du temps de

part et d'autre de leur valeur nulle.

Oscillations libres : les oscillations s'effectuent sans interventions d'un générateur.

Oscillations amorties : l'amplitude des oscillations diminue progressivement au cours du temps.

d-

$$\text{Graphiquement : } T = T_0 = 1,2 \cdot 10^{-3} \text{ s}$$

$$T_0^2 = 4\pi^2 LC \Rightarrow L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 C}.$$

$$\text{AN : } L = \frac{(1,2 \cdot 10^{-3})^2}{4\pi^2 \times 9 \cdot 10^{-8}} = 0,4 \text{ H}.$$

$$3^\circ/\text{a- } E = E_m + E_C \text{ alors : } E = \frac{1}{2} Li^2 + \frac{1}{2C} q^2$$

$$\text{Or } \frac{d\varepsilon}{dt} = i \left(L \frac{di}{dt} + \frac{q}{C} \right). \text{ d'après l'équation (1) : d'où } L \frac{di}{dt} + \frac{q}{C} = -(R+r)i \text{ alors } \frac{d\varepsilon}{dt} = -(R+r)i^2.$$

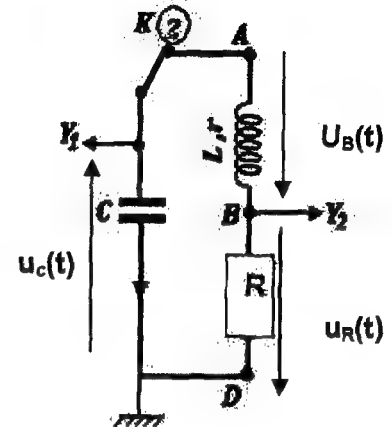
$$i \neq 0 \text{ et } (R+r) \neq 0 \text{ donc } \frac{d\varepsilon}{dt} \neq 0.$$

Le circuit oscillant ne conserve pas son énergie.

$$\text{b- à } t_1 = 2 \text{ ms, on a : } u_C = -1,2 \text{ V et } u_R(t) = 1,05 \text{ V alors } i = \frac{u_R}{R} = 1,05 \cdot 10^{-3} \text{ A}.$$

$$\xi_C = \frac{1}{2} C u_C^2. \text{ AN: } \xi_C = \frac{1}{2} \cdot 9 \cdot 10^{-8} \times 1,2^2 = 6,48 \cdot 10^{-8} \text{ J}.$$

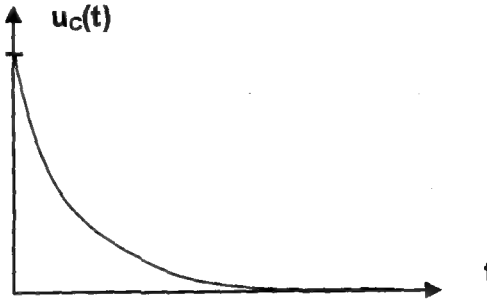
$$\xi_m = \frac{1}{2} L i^2 \text{ AN: } \xi_m = \frac{1}{2} \times 0,4 \times (1,05 \cdot 10^{-3})^2 = 2,2 \cdot 10^{-7} \text{ J alors } \xi_1 = \xi_C + \xi_m. \text{ AN : } \xi_1 = 2,85 \cdot 10^{-7} \text{ J}.$$



c- à $t=0$, $E_0 = 7,2 \cdot 10^{-7} J$.

$$E_{\text{Thermique}} = |E_1 - E_0| \cdot AN : E_{\text{Thermique}} = (7,2 - 2,85) \cdot 10^{-7} = 4,35 \cdot 10^{-7} J$$

4°/ Il s'agit d'un régime apériodique.



Partie B :

1°/ courbe (C).

2°/ k est sur la position 2.

a- courbe -b-.

b- les oscillations sont libres non amorties.

c-

$$\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} = E \cdot \frac{d^2}{dt^2} \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right) = \frac{-E}{LC} \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right).$$

Alors

$$\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC} u_C(t) = -\frac{E}{LC} \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right) + \frac{E}{LC} \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right) = 0$$

donc $u_C(t) = E \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right)$ est une solution de l'équation différentielle.

$$d- q(t) = C \cdot u_C(t) = C \cdot E \cdot \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right)$$

$$i(t) = \frac{dq}{dt} = \frac{C \cdot E}{\sqrt{LC}} \cdot \cos\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \frac{\pi}{2}\right) = \frac{C \cdot E}{LC} \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}} + \pi\right)$$

donc

$$i(t) = -E \sqrt{\frac{C}{L}} \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}}\right) = -I_m \sin\left(\frac{t}{\sqrt{LC}}\right)$$

avec

$$I_m = E \sqrt{\frac{C}{L}}$$

$$AN : I_m = 4 \times \sqrt{\frac{9 \cdot 10^{-8}}{0,4}} = 1,9 \cdot 10^{-3} A$$

3°/ $\frac{1}{2} \times L =$ Coefficient directeur de la droite $E_m = f(i^2)$.

$$\frac{1}{2} \times L = \frac{0,72 \cdot 10^{-6}}{3,6 \cdot 10^{-6}} = 0,2.$$

Alors, $L = 0,4H$.



L'ESSENTIEL DU COURS

* A une fonction sinusoïdale $y(t) = y_m \cdot \sin(\omega t + \varphi_y)$ on associe un vecteur de Fresnel $\vec{V}(a, \varphi)$ de module $a = y_m$ et d'angle polaire $\varphi = \varphi_y$; (φ est l'angle entre l'axe origine des phases $\varphi = 0$ et le vecteur de Fresnel) et tournant dans le sens trigonométrique choisi conventionnellement comme sens positif. Par convention le vecteur de Fresnel est représenté à l'origine des temps ($t_0=0$).

$$y(t) = y_m \cdot \sin(\omega t + \varphi_y) \leftrightarrow \vec{V}(y_m = a, \varphi = \varphi_y).$$

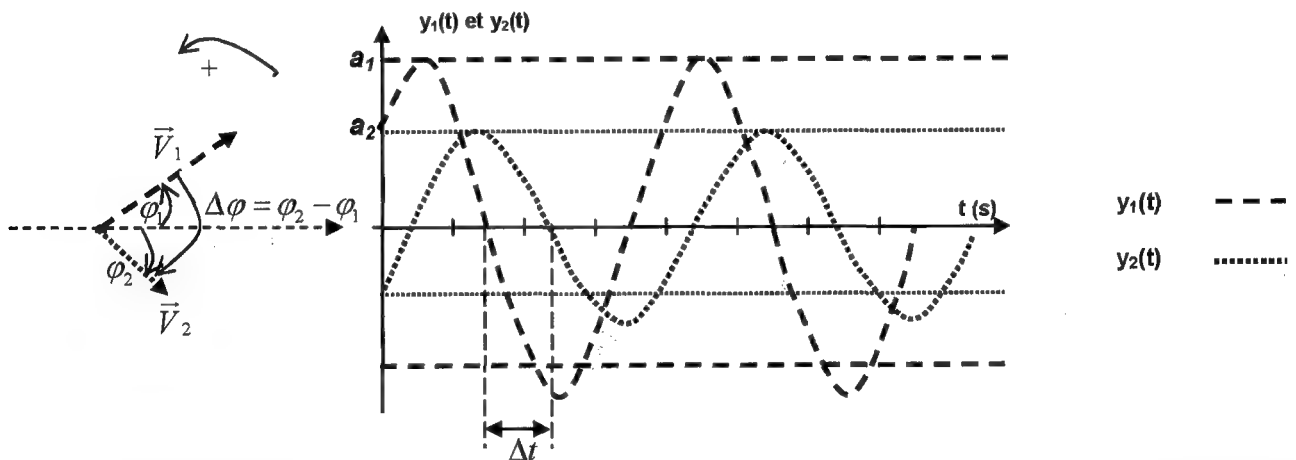
* Deux fonctions sinusoïdales $y_1(t)$ et $y_2(t)$ synchrones varient simultanément avec la même période T .

* Soient les fonctions sinusoïdales suivantes :

$$y_1(t) = a_1 \cdot \sin(\omega t + \varphi_1) \leftrightarrow \vec{V}_1(a_1, \varphi_1) \text{ et } y_2(t) = a_2 \cdot \sin(\omega t + \varphi_2) \leftrightarrow \vec{V}_2(a_2, \varphi_2)$$

* Le déphasage de $y_2(t)$ par rapport à $y_1(t)$ est $\Delta\varphi = \varphi_2 - \varphi_1$.

- Si $\Delta\varphi = \varphi_2 - \varphi_1 > 0$: $y_2(t)$ est en avance de phase par rapport à $y_1(t)$.
- Si $\Delta\varphi = \varphi_2 - \varphi_1 < 0$: $y_2(t)$ est en retard de phase par rapport à $y_1(t)$.
- Si $\Delta\varphi = \varphi_2 - \varphi_1 = 0$: $y_2(t)$ et $y_1(t)$ sont en phase.

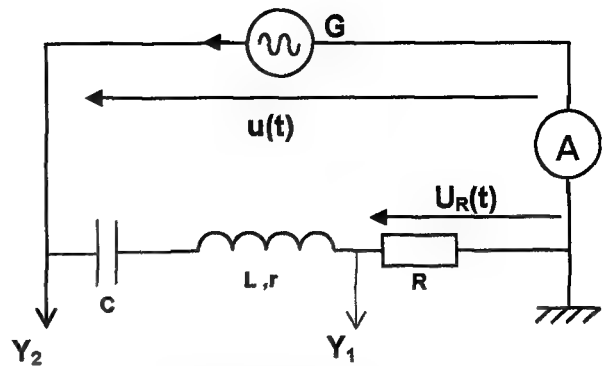


* A tout décalage horaire, Δt , entre deux fonctions sinusoïdales synchrones $y_1(t)$ et $y_2(t)$ représentées dans le même système d'axes est associé un déphasage $\Delta\varphi$ tel que $|\Delta\varphi| = \frac{2\pi}{T} \Delta t$ avec

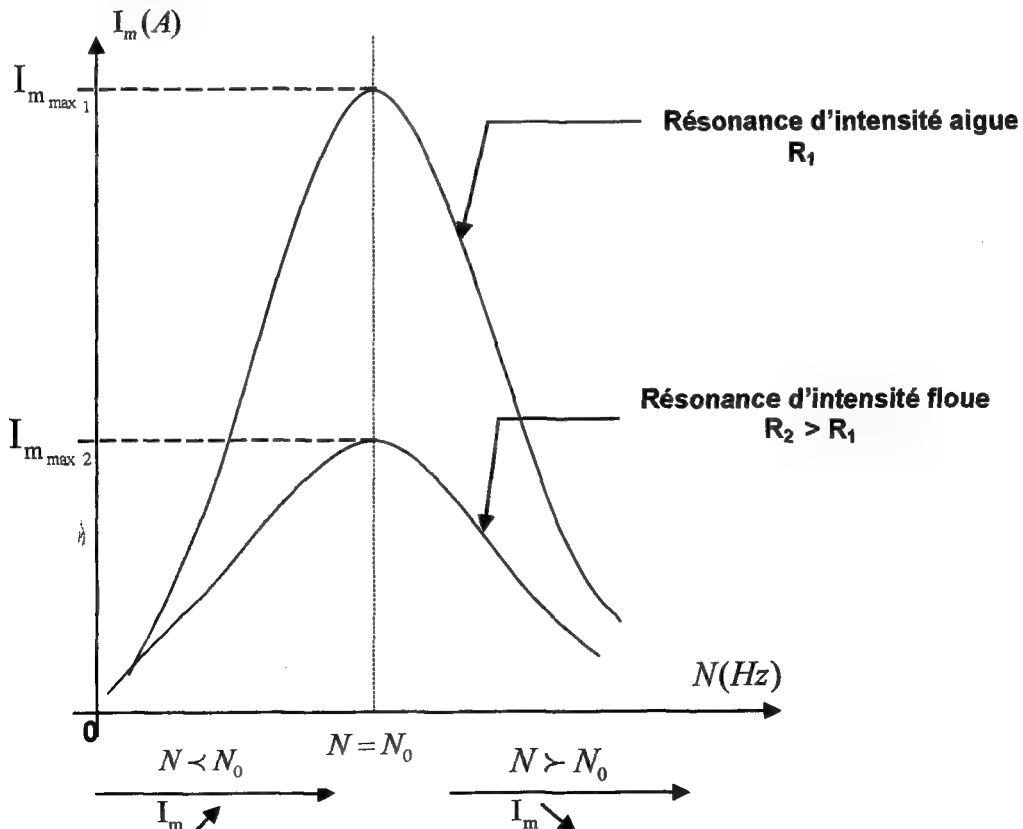
$$\Delta t = \frac{\text{Nombre}_{\text{div}/\Delta t}}{\text{Nombre}_{\text{div}/T}} \cdot T > 0, \text{ tel que : } 0 \leq \Delta t \leq \frac{T}{2} \text{ et } -\pi < \Delta\varphi \leq \pi$$

* Circuit électrique permettant d'étudier les oscillations électriques en régime sinusoïdal forcé :

- Sur la voie Y_1 de l'oscilloscope, on visualise la tension $u_R(t)$ aux bornes du résistor qui renseigne sur l'évolution de l'intensité du courant $i(t)$ car $u_R(t) = R.i(t)$ avec R est une constante positive d'où $u_R(t)$ et $i(t)$ varient proportionnellement et en phase ($\varphi_{u_R} = \varphi_i$).
- Sur la voie Y_2 de l'oscilloscope, on visualise la tension $u(t)$ aux bornes du générateur GBF.



- * La réponse d'un dipôle RLC série à une tension sinusoïdale $u(t)$ est l'établissement d'un courant électrique d'intensité $i(t)$ variant sinusoïdalement au cours du temps avec la fréquence N imposée par l'excitateur (GBF) tel que $i(t) = I_m \cdot \sin(2\pi Nt + \varphi_i)$ avec $N \neq N_0$ et $N_0 = \frac{1}{2\pi\sqrt{LC}}$.
- * Influence de la fréquence N sur l'amplitude de l'intensité du courant $i(t)$.

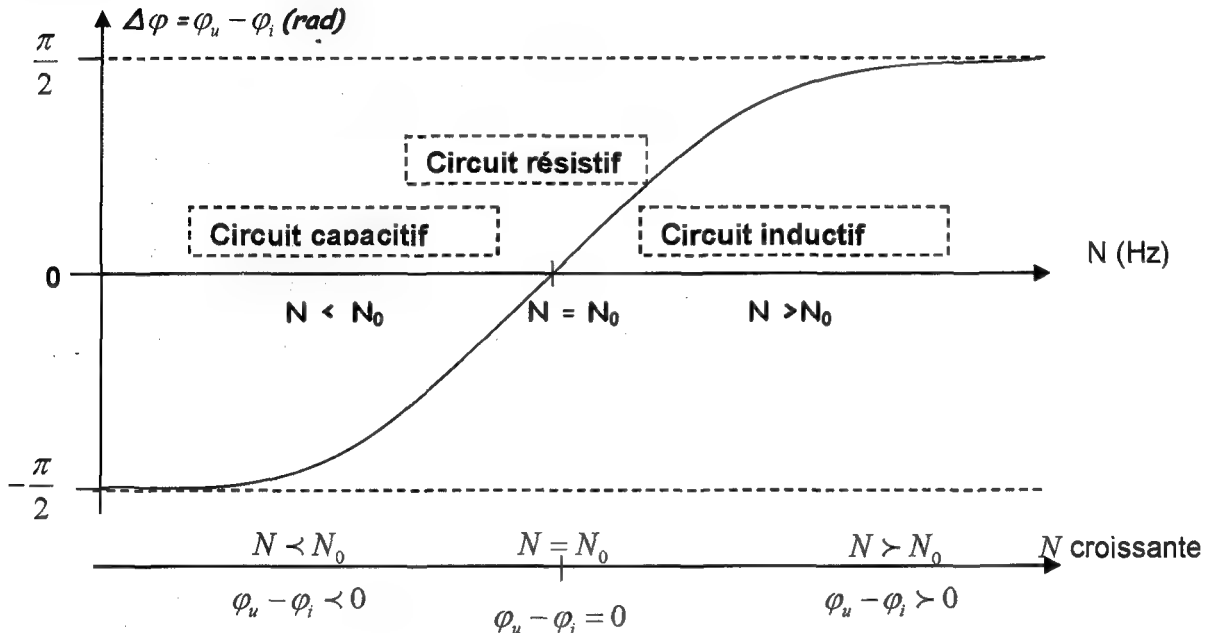


Il s'agit d'un phénomène de résonance d'intensité lorsque I_m atteint une valeur maximale.

La résonance d'intensité est obtenue lorsque $N = N_0 = \frac{1}{2\pi\sqrt{LC}}$ indépendante de la résistance totale du circuit.

- A la résonance d'intensité et lorsqu'on augmente la résistance totale du circuit $I_{m_{\max}}$ diminue.
- La résonance d'intensité est dite aigue lorsque la résistance totale du circuit est relativement faible.
- Lorsque la résistance totale du circuit est relativement importante la résonance d'intensité est dite floue.

* Influence de la fréquence N sur le déphasage $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i$:



On note: $-\frac{\pi}{2} < \Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$

* Equation différentielle vérifiée par $i(t)$:

D'après la loi des mailles:

$$u_B(t) + u_R(t) + u_C(t) - u(t) = 0$$

$$\text{alors } u_B(t) + u_R(t) + u_C(t) = u(t)$$

$$\text{Avec } u_C(t) = \frac{q(t)}{C} = \frac{1}{C} \int i(t) dt$$

$$L \frac{di(t)}{dt} + r i(t) + R i(t) + \frac{q(t)}{C} = u(t) \text{ d'où}$$

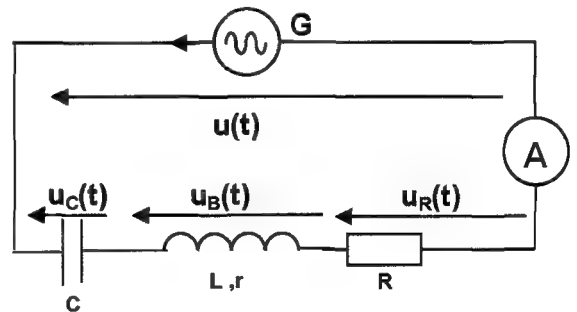
$$L \frac{di(t)}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i(t) dt = u(t).$$

$$L \frac{di}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i dt = U_m \sin(\omega t + \varphi_u)$$

Cette équation différentielle admet comme solution $i(t) = I_m \sin(\omega t + \varphi_i)$.

* Expression de I_m et du déphasage $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i$:

$$\begin{aligned} L \frac{di}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i dt &= U_m \sin(2\pi N t + \varphi_u) \\ \downarrow & \quad \downarrow \quad \downarrow \\ \vec{V}_2 \left(\begin{matrix} L\omega \cdot I_m \\ \varphi_i + \frac{\pi}{2} \end{matrix} \right) + \vec{V}_1 \left(\begin{matrix} (R+r) \cdot I_m \\ \varphi_i \end{matrix} \right) + \vec{V}_3 \left(\begin{matrix} U_{C_m} = \frac{I_m}{C \cdot \omega} \\ \varphi_i - \frac{\pi}{2} \end{matrix} \right) &= \vec{V} \left(\begin{matrix} U_m \\ \varphi_u \end{matrix} \right) \end{aligned}$$

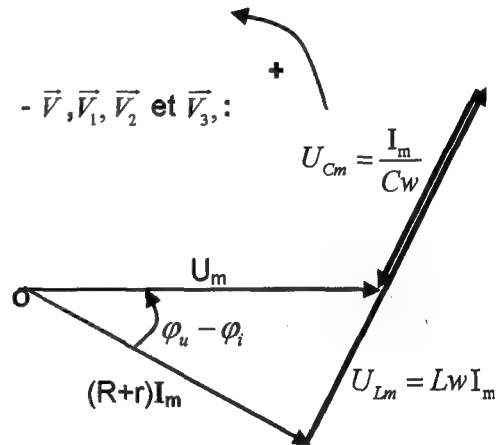
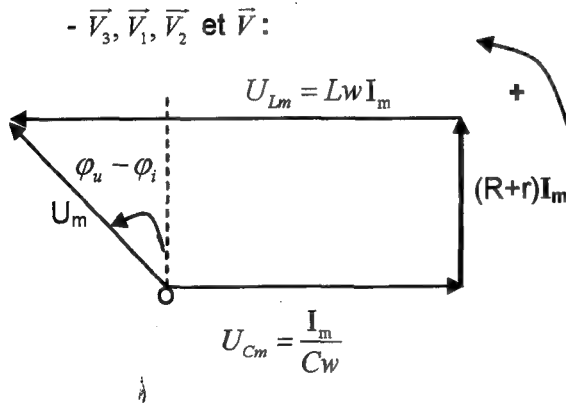
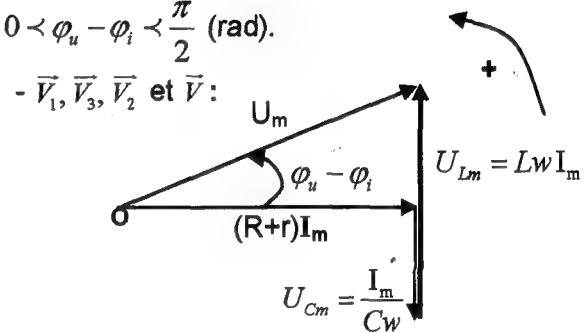
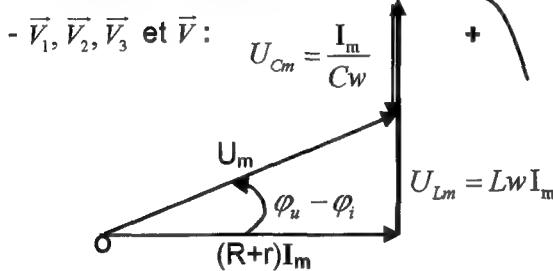


Les vecteurs \vec{V}_2 et \vec{V}_3 sont parallèles et de sens contraire et perpendiculaire à \vec{V}_1 donc la construction de Fresnel est basée sur la comparaison des modules des vecteurs \vec{V}_2 et \vec{V}_3 , on distingue alors trois cas :

- 1^{er} cas: $\omega > \omega_0$, ω_0 étant la pulsation propre de l'oscillateur (L,C) et ω étant la pulsation du générateur.

$\omega^2 > \frac{1}{LC}$ alors $L\omega > \frac{1}{C\omega}$ d'où $L\omega I_m > \frac{I_m}{C\omega}$ et le circuit est inductif.

- Construction de Fresnel dans l'ordre des vecteurs : $0 < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$ (rad).



En appliquant le théorème de Pythagore :
$$I_m = \frac{U_m}{\sqrt{(R+r)^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2}} \quad (1)$$

Avec $\sqrt{(R+r)^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2} = Z$: Impédance électrique du circuit (RLC).

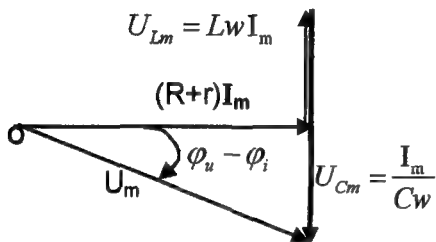
$$\cos(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{(R+r)I_m}{U_m} \quad (2) \quad \tan(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{R+r} \quad (3) \quad \sin(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{L\omega I_m - \frac{I_m}{C\omega}}{U_m} \quad (4)$$

-2^{ème} cas: $\omega < \omega_0$, $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < 0$ (Rad).

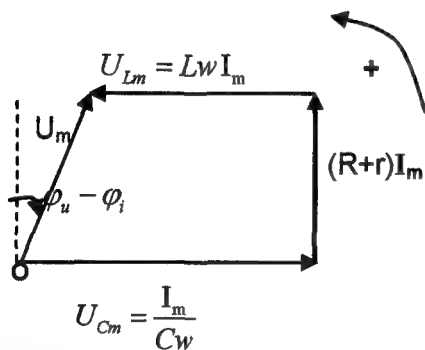
$\omega^2 < \frac{1}{LC}$ alors $L\omega < \frac{1}{C\omega}$ d'où $L\omega I_m < \frac{I_m}{C\omega}$ et le circuit est capacitif.

- Construction de Fresnel dans l'ordre des vecteurs :

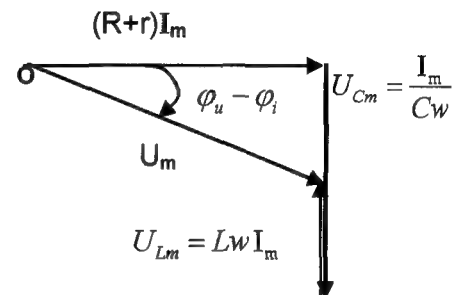
- $\vec{V}_1, \vec{V}_2, \vec{V}_3$ et \vec{V} :



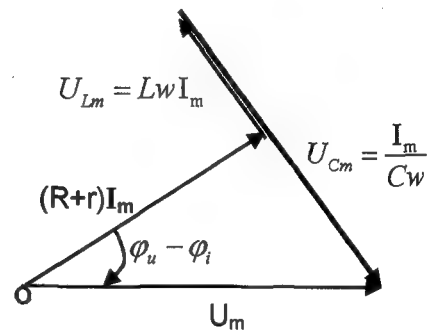
- $\vec{V}_3, \vec{V}_1, \vec{V}_2$ et \vec{V} :



- $\vec{V}_1, \vec{V}_3, \vec{V}_2$ et \vec{V} :



- $\vec{V}, \vec{V}_1, \vec{V}_2$ et \vec{V}_3 :



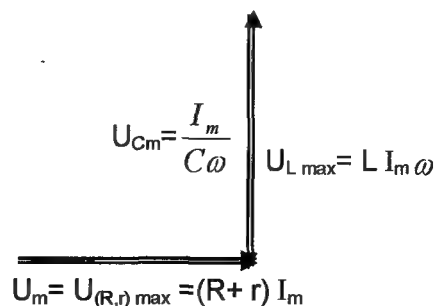
*** Remarques :**

Les expressions (1), (2), (3) et (4) restent valables dans le cas du circuit capacitif.

* 3^{ème} cas : $\omega = \omega_0$ alors $L I_m \omega = \frac{I_m}{C \omega}$ d'où le circuit est en état de résonance d'intensité (circuit résistif)

• $(R+r) I_m = U_m$ alors $I_m = \frac{U_m}{(R+r)}$.

• $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = 0$.



* Les impédances électriques :

$$\bullet Z = \frac{U_m}{I_m} = \frac{U}{I} = \sqrt{(R+r)^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2} \quad (\Omega).$$

$$\bullet Z_C = \frac{U_{Cm}}{I_m} = \frac{U_C}{I} = \frac{1}{C\omega} \quad (\Omega).$$

$$\bullet Z_L = \frac{U_{Lm}}{I_m} = \frac{U_L}{I} = L\omega \quad (\Omega).$$

$$\bullet Z_{\text{Bobine}} = \frac{U_{\text{Bobine } m}}{I_m} = \frac{U_{\text{Bobine}}}{I} = \sqrt{r^2 + (L\omega)^2} \quad (\Omega).$$

$$\bullet Z_{(\text{Bobine}, C)} = Z_{AB} = \frac{U_{ABm}}{I_m} = \frac{U_{AB}}{I} = \sqrt{r^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2} \quad (\Omega).$$

* A la résonance d'intensité, on définit, Q, le coefficient de surtension comme étant le quotient de la tension efficace U_c aux bornes du condensateur par la tension efficace U aux bornes du générateur.

$$\bullet Q = \frac{U_C}{U} = \frac{U_{Cm}}{U_m} \quad (\text{sans unité}).$$

$$\bullet \text{ A la résonance d'intensité on a : } L\omega_0 = \frac{1}{C\omega_0} \text{ alors } Z_L = Z_C \text{ d'où } U_L = U_C.$$

$$Q = \frac{U_L}{U} = \frac{U_{Lm}}{U_m} = \frac{L\omega_0}{R+r} = \frac{1}{C\omega_0(R+r)} = \frac{1}{R+r} \sqrt{\frac{L}{C}} = \frac{Z_L}{Z_{R+r}} = \frac{Z_C}{Z_{R+r}}.$$

• Si $Q > 1$ alors il y a phénomène de surtension.

• Si $Q < 1$ alors pas de phénomène de surtension.

* Remarque :

Si la résistance totale $R+r$ du circuit augmente alors le coefficient de surtension Q diminue.

* La puissance électrique moyenne consommée par le résonateur RLC :

$$\bullet P_{\text{moy}} = \frac{U_m I_m}{2} \cos(\varphi_u - \varphi_i) = UI \cos(\varphi_u - \varphi_i) = (R+r) \frac{I_m^2}{2} = (R+r)I^2.$$

• $\cos(\varphi_u - \varphi_i)$: Facteur de puissance.

$$\bullet P_{\text{moy}} = \frac{E_{\text{moy}}}{\Delta t} \quad \begin{array}{c} \longrightarrow J \\ \longrightarrow S \end{array} \quad E_{\text{moy}} : \text{Energie électrique moyenne consommée par le résonateur RLC.}$$

↓
w

* A la résonance de puissance électrique on a P_{moy} est maximale

alors $P_{\text{moy}} = (R+r) \frac{I_m^2}{2}$ est max d'où la résonance d'intensité.

* Propriétés d'un circuit RLC série en état de résonance d'intensité

• I_m , I , U_{Rm} et U_R sont maximales.

• $\omega = \omega_0$ alors $N = N_0$.

• $L\omega_0 = \frac{1}{C\omega_0}$ alors $Z_L = Z_C$ d'où $U_L = U_C$.

• $Z = Z_{\min} = Z_{R+r} = R+r$.

• $U_m = (R+r) I_m$ alors $U = (R+r) I$.

• $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = 0$.

• $u_L(t) = -u_C(t)$, car $U_{Lm} = U_{Cm}$ et $\varphi_{u_L} = \varphi_C + \pi$

alors $u_L(t) + u_C(t) = 0$ d'où le circuit RLC se comporte comme un dipôle LC.

• L'énergie électromagnétique emmagasinée dans le circuit est constante puisque $E_T = \frac{1}{2} C u_C^2 + \frac{1}{2} L i^2$

alors $\frac{dE_T}{dt} = C \cdot u_C \cdot \frac{du_C}{dt} + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = u_C \cdot i + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = i \cdot (u_C + L \cdot \frac{di}{dt})$ or $u_C + L \cdot \frac{di}{dt} = -(R+r) \cdot i + u(t) = 0$

d'où $\frac{dE}{dt} = 0$ alors l'énergie totale E_T est constante au cours du temps.

• $P_{\text{moy}} = \frac{U^2}{R+r}$.

* Par variation de la fréquence N du GBF, ω , I_m , U_{Rm} , U_{Cm} , U_{Lm} , Z_C , Z_L , Z ...etc varient alors que U_m et φ_u restent constantes.

* Identification des courbes.

• $u_R(t)$ et $u(t)$:

$$U_{Rm} = Z_R I_m = R I_m \text{ et } U_m = Z I_m = \sqrt{(R+r)^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2} I_m \text{ or } Z > Z_R \text{ donc } U_m > U_{Rm} \text{ lorsque } r \neq 0$$

d'où la courbe ayant l'amplitude la plus grande représente $u(t)$.

N.B : A la résonance d'intensité et lorsque $r=0$ (bobine purement inductive), on obtient $U_m = U_{Rm}$.

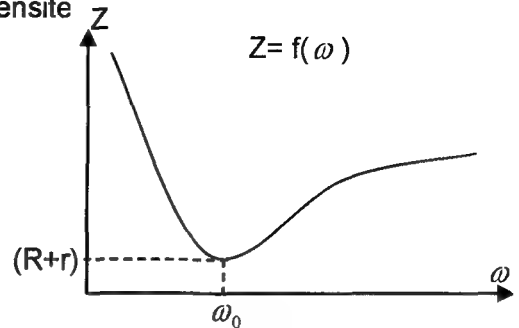
• $u_D(t)$ et $u(t)$, avec D est un dipôle formé par une bobine (L, r) et un condensateur

$$U_{Dm} = Z_D I_m = \sqrt{r^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2} I_m \text{ et } U_m = Z I_m = \sqrt{(R+r)^2 + (L\omega - \frac{1}{C\omega})^2} I_m \text{ or } Z > Z_D \text{ alors}$$

$U_m > U_{Dm}$ d'où la courbe ayant l'amplitude la plus grande représente $u(t)$.

N.B : A la résonance d'intensité, on obtient $u(t) = (R+r) i(t)$ et $u_D(t) = r i(t)$ car $L\omega - \frac{1}{C\omega} = 0$ donc

$u_D(t)$ et $u(t)$ sont en phase ($\varphi_D = \varphi_u$) puisque $u(t)$ et $u_D(t)$ sont en phase avec $i(t)$.



- $u_C(t)$ et $u(t)$:

On a : $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$ puisque $\cos(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{R+r}{Z} > 0$ or $i(t) = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_c}{dt}$ puisque $q = C u_c$

et $C > 0$ d'où $\varphi_i = \varphi_{u_c} + \frac{\pi}{2}$ alors $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_{u_c} - \frac{\pi}{2} < \frac{\pi}{2}$ alors $0 < \varphi_u - \varphi_{u_c} < \pi$ d'où $u(t)$ est toujours en avance de phase par rapport à $u_C(t)$.

N.B : A la résonance d'intensité on a $\varphi_u - \varphi_i = 0$ alors $\varphi_u - \varphi_{u_c} = \frac{\pi}{2}$ d'où $u(t)$ est en quadrature avance de phase par rapport à $u_C(t)$.

- $u_L(t)$ et $u(t)$:

On a : $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$ puisque $\cos(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{R+r}{Z} > 0$ or $u_L(t) = L \frac{di}{dt}$ puisque $L > 0$ d'où

$\varphi_i = \varphi_{u_L} - \frac{\pi}{2}$ alors $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_{u_L} + \frac{\pi}{2} < \frac{\pi}{2}$ alors $-\pi < \varphi_u - \varphi_{u_L} < 0$ d'où $u(t)$ est toujours en retard de phase par rapport à $u_L(t)$.

N.B : A la résonance d'intensité on a $\varphi_u - \varphi_i = 0$ alors $\varphi_u - \varphi_{u_L} = -\frac{\pi}{2}$ d'où $u(t)$ est en quadrature retard de phase par rapport à $u_L(t)$.

- $u_{\text{Bobine}}(t)$ et $u(t)$:

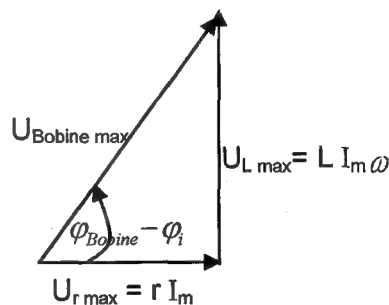
$$u_{\text{Bobine}}(t) = L \frac{di}{dt} + ri \text{ alors } \vec{V} (U_{\text{Bobine max}} ; \varphi_{\text{Bobine}}) = \vec{V}_1 (U_{r \text{ max}} = r I_m ; \varphi_i) + \vec{V}_2 (U_{L \text{ max}} = L I_m \omega ; \varphi_i + \frac{\pi}{2})$$

D'après la construction de Fresnel on a :

$$\cos(\varphi_{u \text{ Bobine}} - \varphi_i) > 0 \text{ et } \sin(\varphi_{u \text{ Bobine}} - \varphi_i) > 0$$

$$\text{alors } 0 < \varphi_{u \text{ Bobine}} - \varphi_i < \frac{\pi}{2} \text{ et puisque}$$

$$\text{tg}(\varphi_{u \text{ Bobine}} - \varphi_i) = \frac{L\omega}{r} \text{ et } \text{tg}(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{R+r}$$



$$\text{On a : } \frac{L\omega}{r} > \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{R+r} \text{ d'où } \text{tg}(\varphi_{u \text{ Bobine}} - \varphi_i) > \text{tg}(\varphi_u - \varphi_i) \text{ puisque pour tout angle } \alpha \in \left[-\frac{\pi}{2}; \frac{\pi}{2}\right]$$

$\text{tg } \alpha$ augmente lorsque α augmente.

$\varphi_{u \text{ Bobine}} - \varphi_i > \varphi_u - \varphi_i$ d'où $\varphi_{\text{Bobine}} - \varphi_u > 0$ alors $u_{\text{Bobine}}(t)$ est toujours en avance de phase par rapport $u(t)$.

* **Remarque :** $Z \neq Z_L + Z_C + Z_R + Z_r$ mais à la résonance d'intensité $Z = Z_R + Z_r$.

EXERCICES

Exercice N°1:

Le circuit électrique de la figure -1- comporte les éléments suivants :

- * Un générateur basses fréquences (G.B.F) délivrant une tension sinusoïdale $u(t) = U_m \sin(\omega t)$ avec U_m est constante et ω réglable.
- * Un condensateur de capacité $C = 2,9 \mu\text{F}$.
- * Un résistor de résistance R .
- * Une bobine d'inductance L et de résistance propre négligeable.
- * Un voltmètre de très grande résistance branché aux bornes du dipôle (bobine, condensateur).

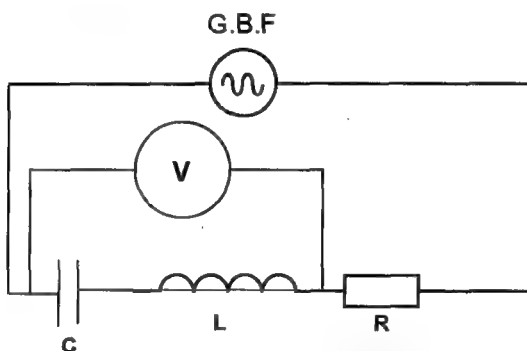


Figure-1-

I-/ Pour une pulsation $\omega = \omega_1 = 2.10^3 \text{ rad.s}^{-1}$, un oscilloscope bi-courbe convenablement branché, permet de visualiser la tension $u(t)$ sur la voie Y_1 et une tension $u_D(t)$ sur la voie Y_2 ($u_D(t)$ peut être soit $u_R(t)$ soit $u_C(t)$). Figure - 2-

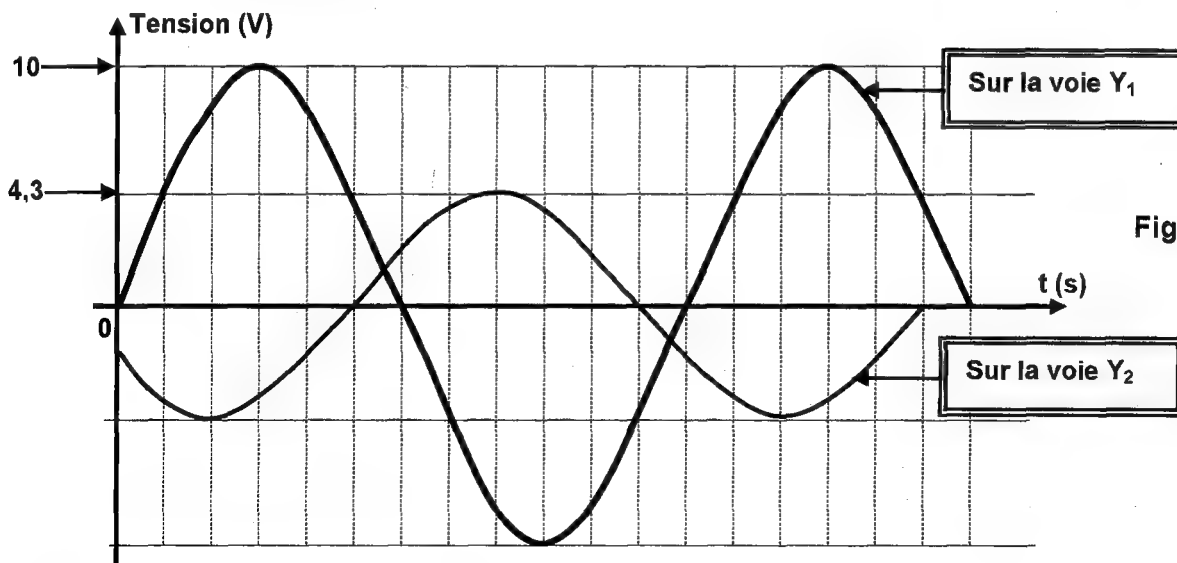


Figure - 2-

1°/ Déterminer le déphasage $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_{u_D}$.

2°/

a- Montrer que la tension électrique $u_D(t)$ ne peut pas être la tension électrique $u_R(t)$ aux bornes du résistor. Reproduire sur la figure -3- les branchements du circuit avec l'oscilloscope.

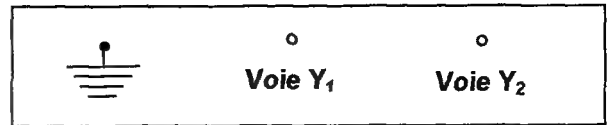
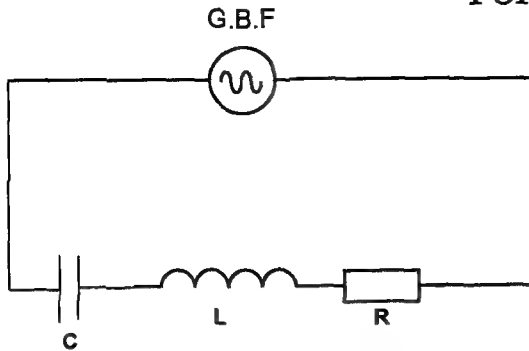
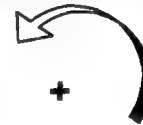


Figure-3-

- b- Déduire le déphasage $\Delta\varphi' = \varphi_u - \varphi_i$ et montrer que le circuit étudié est inductif.
c- Faire la construction de Fresnel relative aux tensions maximales à l'échelle de : 1V est représenté par 1cm.



○ ————— $\varphi = 0$

- d- Déduire l'inductance L de la bobine et la résistance R du résistor.

II-/ On modifie la pulsation ω du G.B.F. Pour une pulsation $\omega = \omega_2$ le voltmètre indique une tension nulle.
On prendra dans cette partie $L = 0,25H$ et $R = 200\Omega$.

1°/ Montrer que l'oscillateur est en état de résonance d'intensité.

2°/

a- Quelle particularité présente les deux courbes de la figure -2-? Expliquer.

b- Déterminer dans ce cas la tension aux bornes du condensateur, u_c , en fonction du temps.

3°/ a- Définir puis calculer le coefficient Q de surtension.

b- Préciser s'il y a surtension ou non aux bornes du condensateur

Exercice N°2:

Le circuit de la **figure-1-** est constitué par un conducteur ohmique de résistance $R = 75\Omega$, d'une bobine d'inductance L et de résistance interne r, d'un condensateur de capacité C où on a branché à ses bornes un voltmètre et d'un milliampèremètre.

Ce circuit est alimenté par un générateur GBF délivrant une tension électrique alternative sinusoïdale : $u(t) = U_m \sin(2\pi Nt)$. L'amplitude U_m est constante et la fréquence N est réglable.

Lorsqu'on ferme l'interrupteur K, un courant électrique d'intensité $i(t) = I_m \sin(2\pi Nt + \varphi_i)$ circule à travers ce circuit.

Un oscilloscope bi courbe connecté avec ce circuit permet de visualiser simultanément les tensions électriques $u(t)$ et $u_R(t)$ respectivement aux bornes du générateur et du conducteur ohmique.

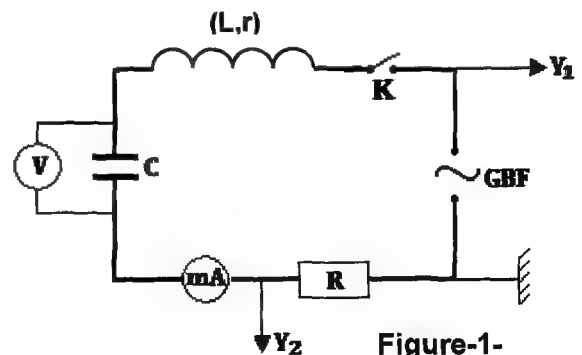
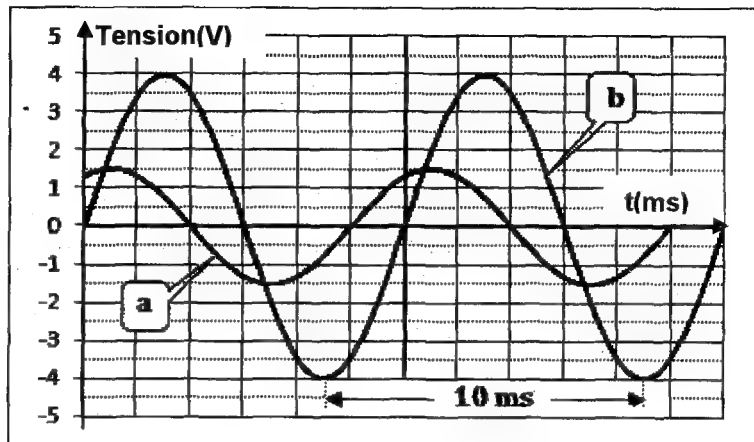


Figure-1-

1°/ Etablir l'équation différentielle vérifiée par $i(t)$.

2°/ Pour une fréquence $N=N_1$, le voltmètre indique une tension efficace $U_{C1}=4,25\text{ V}$ et sur l'écran de l'oscilloscope on observe les deux courbes (a) et (b) de la figure-2-

Figure-2-



a- Montrer que la courbe (a) représente $u_R(t)$. En déduire la valeur de l'intensité maximale I_m .

b- Déterminer le déphasage $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i$. Préciser en le justifiant s'il s'agit d'un circuit inductif, résistif ou capacitif.

c- Déterminer la valeur de la fréquence N_1 et écrire l'expression de l'intensité du courant $i(t)$.

3°/

a- Sur la figure -3-, faire la construction de Fresnel relative à cet état d'oscillation du circuit en utilisant l'échelle suivant : $1\text{V} \rightarrow 2\text{cm}$.

Figure -3-



Origine des
phases

b- En déduire les valeurs de r , L et C .

4°/ En faisant varier la fréquence N du générateur, on constate que pour une fréquence $N=N_0$, l'intensité du courant passe par un maximum I_{m0} et que le voltmètre indique une tension efficace U_{C0} .

a- De quel phénomène s'agit-il ?

b- Déterminer les valeurs de I_{m0} et N_0 .

c- En déduire l'indication du voltmètre U_{C0} .

Exercice N°3:

Le circuit électrique de la figure-1- comporte en série :

Un résistor de résistance $R = 80\Omega$.

Une bobine d'inductance L et de résistance r .

Un condensateur de capacité $C = 16\mu\text{F}$.

Un ampèremètre de résistance négligeable.

Un générateur G de basse fréquence impose aux bornes de l'ensemble une tension alternative sinusoïdale $u(t) = U_m \sin(2\pi Nt + \varphi_u)$ de, un oscilloscope bicourbe à deux entrées Y_1 et Y_2

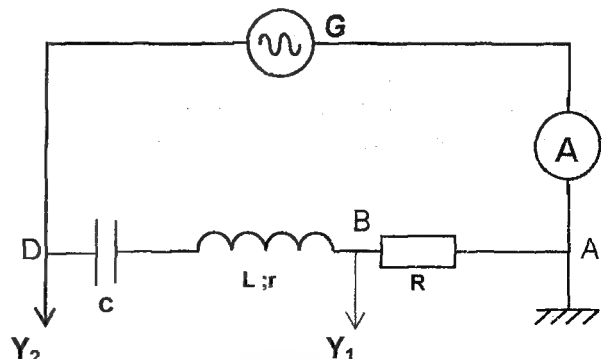


Figure-1-

fréquence N réglable et d'amplitude U_m constante.

Lorsqu'on ajuste la fréquence N à la valeur $N_1 = 50\text{Hz}$ permet de visualiser les oscillogrammes de la figure -2-.

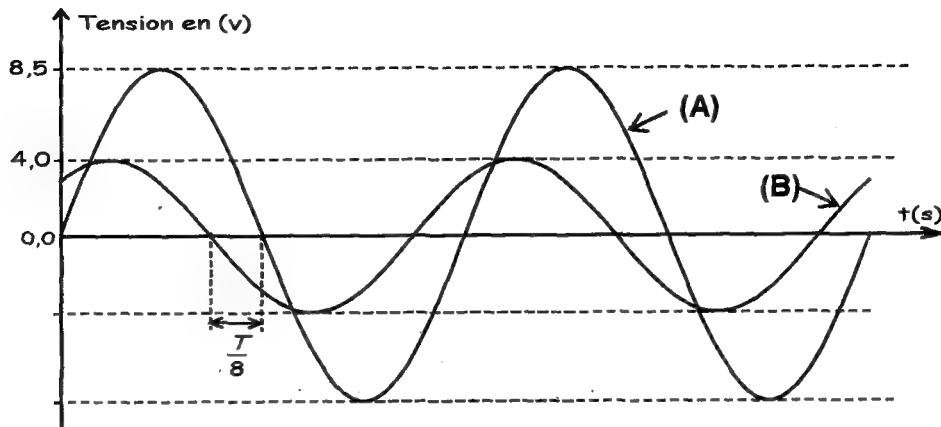


Figure-2-

1°/ En utilisant les oscillogrammes de la figure-2- :

- a- Montrer que l'oscillogramme (A) correspond à la tension $u(t)$.
- b- Quelle grandeur électrique, autre que la tension, peut être déterminée à partir de l'oscillogramme (B)?
- c- Déterminer le déphasage $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i$ de la tension $u(t)$ par rapport à $i(t)$.
Dédire si le circuit est inductif, capacitif ou résistif.
- d- Préciser les valeurs U_m , U_{Rm} et I_m . Calculer U_{Cm} .

2°/ L'équation différentielle reliant $i(t)$, sa dérivée première $\frac{di}{dt}$ et sa primitive $\int i dt$ est :

$$L \frac{di}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i dt = U_m \sin(2\pi N t + \varphi_u)$$

Cette équation différentielle admet comme solution $i(t) = I_m \sin(2\pi N t + \varphi_i)$

- a- Compléter la construction de Fresnel sur laquelle est représentée le vecteur qui correspond à la fonction sinusoidale $\frac{1}{C} \int i dt$:

Echelle : 1cm pour 1V.

- b- Dédire les valeurs de L et r .

3°/ Lorsqu'on ajuste la fréquence N du générateur à la valeur N_2 différente de N_1 , on constate que : $U_{BA} = 2 \cdot U_{DB}$.

- a- Montrer que le circuit est en état de résonance d'intensité.
- b- Déterminer l'expression de l'intensité du courant $i(t)$.

U_{Cm}

CORRECTION

Exercice N°1:

$$1^{\circ} \left| \varphi_u - \varphi_{u_D} \right| = \frac{2\pi}{T} \times \Delta t = \frac{2\pi}{T} \times \frac{5T}{12} = \frac{5\pi}{6} \text{ rad.}$$

or $u(t)$ est en avance de phase par rapport à $u_D(t)$, alors : $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_{u_D} = \frac{5\pi}{6} \text{ rad.}$

2° a- $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$ or $\varphi_u - \varphi_{u_D} = \frac{5\pi}{6} \text{ rad} \notin \left[-\frac{\pi}{2}, \frac{\pi}{2} \right]$ donc $u_D(t)$ ne peut pas être la tension aux bornes du résistor c'est $u_C(t)$.

$$\text{b- } i(t) = C \frac{du_C}{dt} \text{ alors : } \varphi_i = \varphi_{u_C} + \frac{\pi}{2} \text{ d'où}$$

$$\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = \varphi_u - \varphi_{u_C} - \frac{\pi}{2} = \frac{5\pi}{6} - \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$$

et puisque $\varphi_u - \varphi_i > 0$ alors le circuit est inductif.

$$\text{c- } L \frac{di(t)}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i(t) dt = u(t).$$

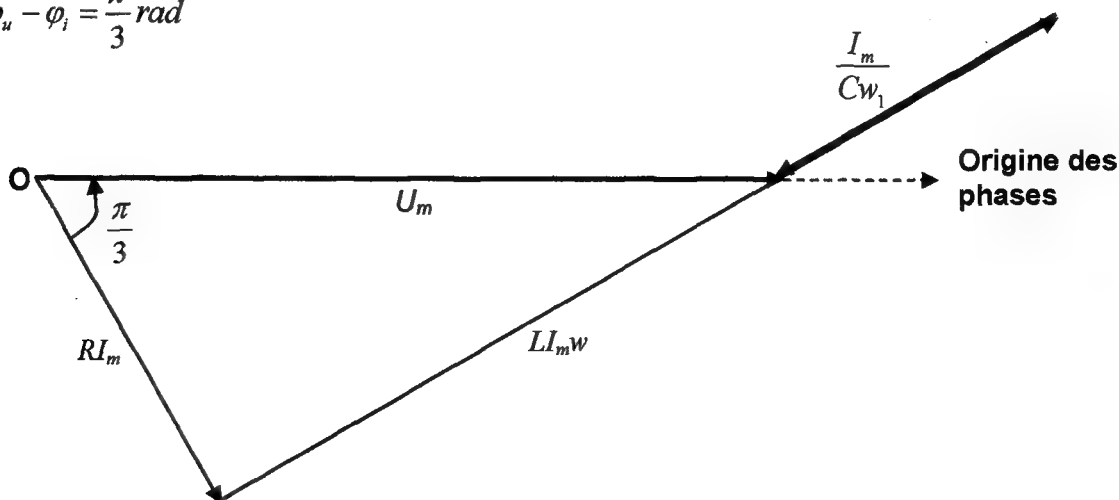
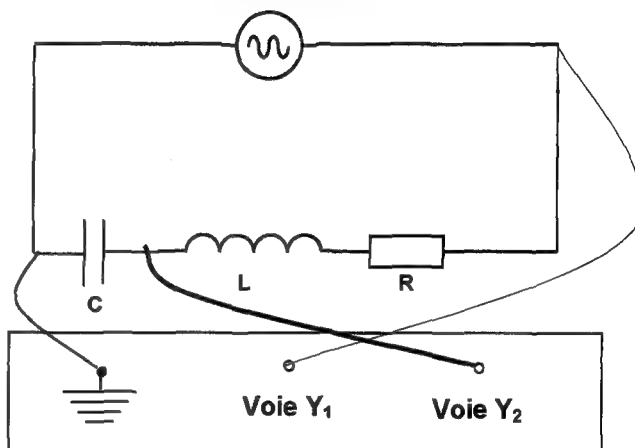
$$Ri(t) \text{ correspond à } \vec{V}_1 (RI_m; \varphi_i = \frac{\pi}{3} \text{ rad}) ;$$

$$L \frac{di(t)}{dt} \text{ correspond à } \vec{V}_2 (L\omega I_m; \varphi_i + \frac{\pi}{2})$$

$$\frac{1}{C} \int i(t) dt \text{ correspond à } \vec{V}_3 \left(\frac{I_m}{C\omega} = U_{cm} = 4,3V ; \varphi_i - \frac{\pi}{2} \right) \text{ alors } \vec{V}_3$$

correspond à 4,3 cm. $u(t)$ correspond à \vec{V} ($U_m = 10V$; $\varphi_u = 0$) alors \vec{V} correspond à 10 cm

$$\text{et } \Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$$



$$I_m = U_{cm} \cdot C \cdot \omega. \text{ AN : } I_m = 4,3 \times 2,9 \cdot 10^{-6} \times 2 \cdot 10^3 = 0,025 A.$$

$$L \cdot \omega \cdot I_m = 13V \text{ alors } L = \frac{13}{\omega \cdot I_m} \text{ AN : } L = \frac{13}{2 \cdot 10^3 \times 0,025} = 0,26 H.$$

$$R I_m = 5V \text{ alors } R = \frac{5}{I_m} \text{ AN : } R = \frac{5}{0,025} = 200 \Omega.$$

II/

1°/ $Z_{(L,C)} = \frac{U}{I} = 0$ alors $L \cdot \omega_2 = \frac{1}{C \cdot \omega_2}$ d'où $\omega_2^2 = \frac{1}{LC} = \omega_0^2$ par suite $\omega_2 = \omega_0$ le circuit est alors en état de résonance d'intensité.

2°/

a- $\varphi_u - \varphi_i = 0$ et $i(t) = C \frac{du_C}{dt}$ alors : $\varphi_i = \varphi_{u_C} + \frac{\pi}{2}$ d'où $\varphi_u - \varphi_{u_C} = \frac{\pi}{2} \text{ rad}$ $u(t)$ est alors en quadrature avance de phase par rapport à $u_C(t)$.

b- $u_C(t) = U_{Cm} \sin(\omega_2 t + \varphi_C)$

$$\varphi_{u_C} = -\frac{\pi}{2} + \varphi_u \text{ alors } \varphi_{u_C} = -\frac{\pi}{2} \text{ rad puisque } \varphi_u = 0$$

$$\omega_2 = \frac{1}{\sqrt{LC}} \text{ AN : } \omega_2 = 1,17 \cdot 10^3 \text{ rad.s}^{-1}. I_m = \frac{U_m}{R} \text{ AN : } I_m = \frac{10}{200} = 5 \cdot 10^{-2} A.$$

$$U_{cm} = \frac{I_m}{C \omega_2} \text{ AN : } U_{cm} = \frac{5 \cdot 10^{-2}}{2,9 \cdot 10^{-6} \times 1,17 \cdot 10^3} = 14,73V. u_C(t) = 14,73 \sin(1,17 \cdot 10^3 t - \frac{\pi}{2})(V) \text{ et } t(s).$$

3°/

a- Le coefficient de surtension, Q, est le quotient de la tension efficace aux bornes du condensateur par la tension efficace aux bornes du générateur.

$$Q = \frac{U_{Cm}}{U_m} \text{ AN : } Q = \frac{14,73}{10} = 1,473 > 1.$$

b- Il s'agit d'un phénomène de surtension puisque $Q > 1$.

Exercice N°2:

1°/ La loi des mailles : $u_B(t) + u_R(t) + u_C(t) = u(t)$ alors $L \frac{di(t)}{dt} + r i(t) + R i(t) + \frac{q(t)}{C} = u(t)$ alors

$$L \frac{di(t)}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i(t) dt = u(t).$$

2°/ * On a $u(t) = U_m \sin(2\pi Nt)$, à $t=0s$ alors $u=0V = u$ (courbe (b)) alors la courbe (b) correspond à la tension $u(t)$ et la courbe (a) correspond à $u_R(t)$ ou bien

on a $U_m = Z I_m$, avec $Z = \sqrt{(R+r)^2 + (\frac{1}{C\omega} - L\omega)^2}$ et $U_{Rm} = Z_R I_m$, avec $Z_R = R$ alors $Z > Z_R$ par suite

$U_m > U_{Rm}$. Or $U_{\text{courbe (b)}} > U_{\text{courbe (a)}}$ alors la courbe (a) correspond à la tension $u_R(t)$.

- $U_{Rm} = R \cdot I_m$ alors $I_m = \frac{U_{Rm}}{R} \text{ AN : } I_m = \frac{1,5}{75} = 0,02 A.$

b- $|\Delta\varphi| = |\varphi_u - \varphi_{u_R}| = |\varphi_u - \varphi_i| = \frac{2\pi}{T_1} \times \Delta t$. AN $|\Delta\varphi| = |\varphi_u - \varphi_i| = \frac{2\pi}{T_1} \times \frac{T_1}{6} = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$: or $u(t)$ est en

retard de phase par rapport à $u_R(t)$, alors : $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = -\frac{\pi}{3} \text{ rad} < 0$ alors le circuit est capacitif.

c- * $N_1 = \frac{1}{T_1}$. Graphiquement $T_1 = 10^{-2} \text{ s}$. AN : $N_1 = 100 \text{ Hz}$.

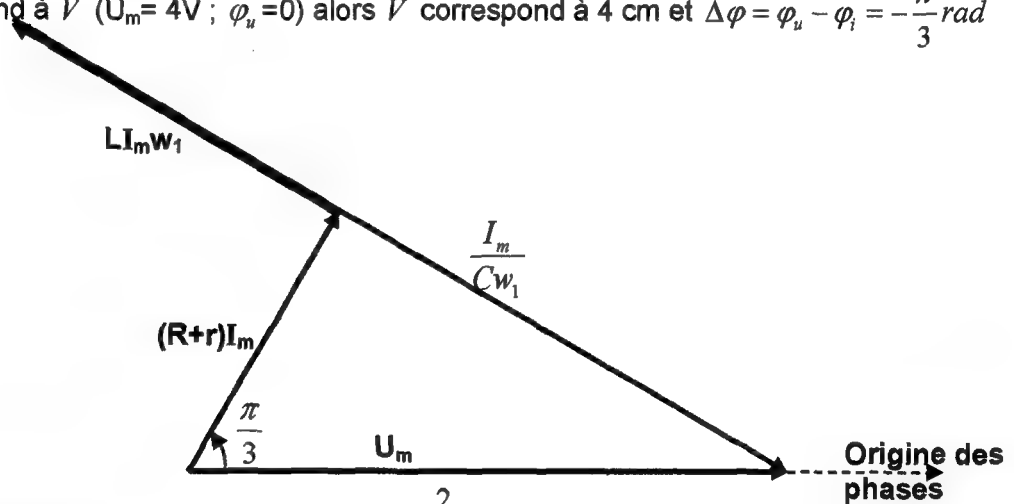
* $i(t) = I_m \sin(2\pi N t + \varphi_i)$. $I_m = 0,02 \text{ A}$, $\omega_1 = 200 \pi \text{ rad.s}^{-1}$ et $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = -\frac{\pi}{3} \text{ rad}$ alors

$\varphi_i = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$ d'où $i(t) = 0,02 \sin(200 \pi t + \frac{\pi}{3}) \text{ (A)}$.

3°/a- $(R+r)i(t)$ correspond à $\vec{V}_1 ((R+r)I_m; \varphi_i)$; $L \frac{di(t)}{dt}$ correspond à $\vec{V}_2 (LI_m \omega_1; \varphi_i + \frac{\pi}{2})$

$\frac{1}{C} \int i(t) dt$ correspond à $\vec{V}_3 (\frac{I_m}{C\omega_1} = U_{Cm} = 4,25 \sqrt{2} = 6 \text{ V}; \varphi_i - \frac{\pi}{2})$ alors \vec{V}_3 correspond à 12 cm.

$u(t)$ correspond à \vec{V} ($U_m = 4 \text{ V}; \varphi_u = 0$) alors \vec{V} correspond à 4 cm et $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = -\frac{\pi}{3} \text{ rad}$



b- * Détermination de r : $(R+r) \cdot I_m = 2 \text{ V}$ d'où $r = \frac{2}{I_m} - R$. AN : $r = 25 \Omega$.

* Détermination de L : $LI_m \omega_1 = 2,5 \text{ V}$ d'où $L = \frac{2,5}{I_m \times \omega_1}$. AN : $L = 0,2 \text{ H}$.

* Détermination de C : $\frac{I_m}{C\omega_1} = 6 \text{ V}$ d'où $C = \frac{I_m}{6 \times \omega_1}$. AN : $C = 5,3 \cdot 10^{-6} \text{ F}$.

4°/a- Puisque I_m est maximale, donc on a la résonance d'intensité.

b- * $Z = R+r = \frac{U_m}{I_{m0}}$ alors $I_{m0} = \frac{U_m}{R+r}$. AN : $I_{m0} = 0,04 \text{ A}$.

* $N_0 = \frac{1}{2\pi\sqrt{LC}}$. AN : $N_0 = \frac{1}{2\pi\sqrt{0,2 \times 5,3 \cdot 10^{-6}}} = 154,58 \text{ Hz}$.

c- $U_{C0} = Z_C \cdot I_0 = Z_C \cdot \frac{I_{m0}}{\sqrt{2}} = \frac{1}{C2\pi N_0} \cdot \frac{I_{m0}}{\sqrt{2}}$. AN : $U_{C0} = 5,49 \text{ V}$.

Exercice N°3:

1°/ a- on a $U_m = Z I_m$, avec $Z = \sqrt{(R+r)^2 + (\frac{1}{C\omega} - L\omega)^2}$ et $U_{Rm} = Z_R I_m$, avec $Z_R = R$ alors $Z > Z_R$ par suite

$U_m > U_{Rm}$. Or U_m courbe (A) $> U_m$ courbe (B) alors la courbe (A) correspond à la tension $u(t)$.

b- La grandeur électrique qu'on peut déterminer à partir de l'oscillogramme (B) est $i(t)$ puisque

$u_R(t) = R \cdot i(t)$ d'où $i(t) = \frac{u_R(t)}{R}$ et $R = \text{Constante} > 0$ alors $u_R(t)$ et $i(t)$ sont deux fonctions

sinusoïdales synchrones et en phase ($\varphi_{u_R} = \varphi_i$).

c- $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_{u_R} = \varphi_u - \varphi_i < 0$ puisque $u_R(t)$ est en avance de phase par rapport à $u(t)$ ($u_R(t)$ atteint

sa valeur maximale avant $u(t)$) par suite $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = -\omega \cdot \Delta t = -\frac{2\pi}{T} \times \frac{T}{8} = -\frac{\pi}{4} \text{ rad}$.

Puisque $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = -\frac{\pi}{4} \text{ rad} < 0$ alors le circuit est capacitif.

d- $U_m = 8,5V$; $U_{Rm} = 4V$. $U_{Rm} = R \cdot I_m$ alors $I_m = \frac{U_{Rm}}{R} \text{ AN : } I_m = \frac{4}{80} = 0,05A$.

$U_{Cm} = \frac{I_m}{2\pi N_1 C} \text{ AN : } U_{Cm} = \frac{0,05}{100\pi \cdot 16 \cdot 10^{-6}}$ d'où $U_{Cm} = 9,947V \approx 9,95V$.

$$2^\circ/a- \quad L \frac{di}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i dt = U_m \sin(2\pi N t + \varphi_u)$$

$$\vec{V}_2 \left(\begin{matrix} L\omega_1 \cdot I_m \\ \varphi_i + \frac{\pi}{2} \end{matrix} \right) + \vec{V}_1 \left(\begin{matrix} (R+r) \cdot I_m \\ \varphi_i \end{matrix} \right) + \vec{V}_3 \left(\begin{matrix} U_{Cm} = \frac{I_m}{C\omega_1} = 9,95V \\ \varphi_i - \frac{\pi}{2} \end{matrix} \right) = \vec{V} \left(\begin{matrix} U_m = 8,5V \\ \varphi_u \end{matrix} \right)$$

Avec : $\omega_1 = 100\pi \text{ rad.s}^{-1}$

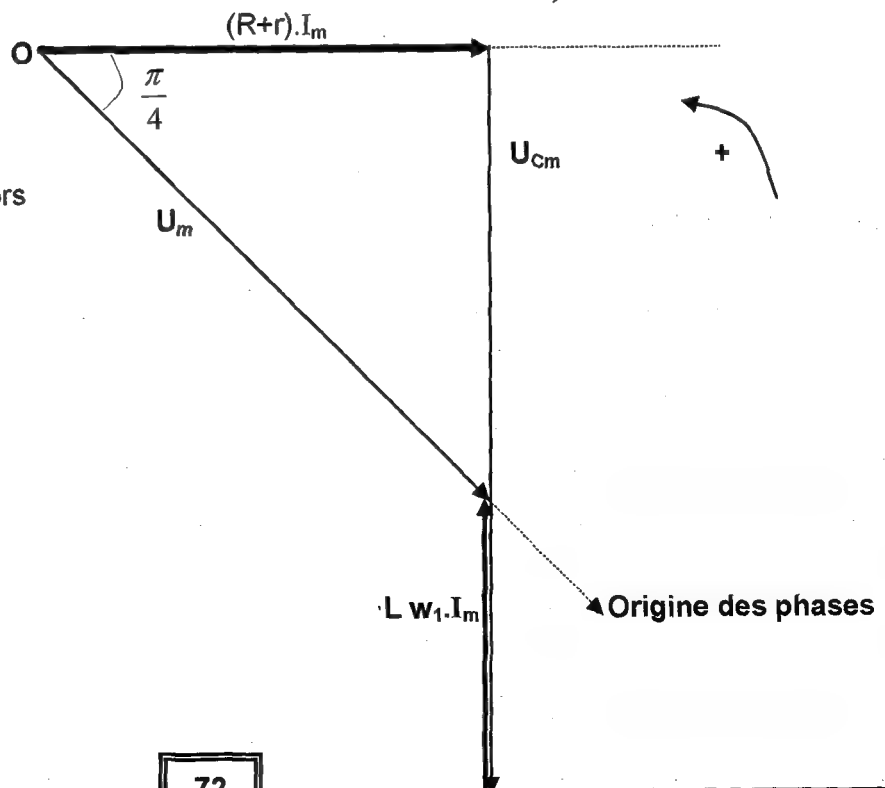
$U(t=0) = U_m \sin(\varphi_u) = 0$ alors

$\varphi_u = 0$ ou $\varphi_u = \pi \text{ rad}$.

Puisque $u(t)$ est croissante à $t=0$ alors

$\cos(\varphi_u) > 0$ donc $\varphi_u = 0$ et par suite

$\varphi_i = \frac{\pi}{4} \text{ rad}$.



$$\text{b- } (R+r).I_m = 6V \text{ alors } r = \frac{6}{I_m} - R \text{ AN: } r = \frac{6}{0,05} - 80 = 40\Omega.$$

$$L w_1 . I_m = 3,9V \text{ alors } L = \frac{3,9}{w_1 I_m} \text{ AN: } L = \frac{3,9}{100\pi \cdot 0,05} = 0,248H \approx 0,25H$$

3°/

$$\text{a- On a } U_{BA} = 2 U_{DB} \Rightarrow Z_{BA} I = 2 Z_{DB} I \Rightarrow Z_{BA} = 2 Z_{DB} \Rightarrow R = 2 \sqrt{r^2 + \left(\frac{1}{Cw_2} - Lw_2\right)^2} \Rightarrow$$

$$R^2 = 4 r^2 + 4\left(\frac{1}{Cw_2} - Lw_2\right)^2 \Rightarrow 4\left(\frac{1}{Cw_2} - Lw_2\right)^2 = R^2 - 4 r^2. \text{ AN: } 4\left(\frac{1}{Cw_2} - Lw_2\right)^2 = 80^2 - 4 \times 40^2 = 0 \Rightarrow$$

$$\frac{1}{Cw_2} - Lw_2 = 0 \Rightarrow \frac{1}{Cw_2} = Lw_2 \Rightarrow w_2 = \frac{1}{\sqrt{LC}} = w_0 \text{ d'où le circuit est en état de résonance d'intensité.}$$

$$\text{b- } i(t) = I_m \sin(w_2 t + \varphi_i). \text{ Avec } I_m = \frac{U_m}{R+r}. \text{ AN: } I_m = \frac{8,5}{80+40} = 0,07A, w_2 = \frac{1}{\sqrt{LC}}. \text{ AN:}$$

$$w_2 = \frac{1}{\sqrt{0,25 \times 16 \cdot 10^{-6}}} = 500 \text{ rad.s}^{-1} \text{ et } \Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = 0 \text{ alors } \varphi_u = \varphi_i = 0.$$

$$i(t) = 0,07 \sin(500t) \text{ (A) } t(\text{s}).$$

CHIMIE



L'ESSENTIEL DU COURS

A- NOTION D'AVANCEMENT D'UNE REACTION CHIMIQUE.

- * Une entité chimique est tout individu moléculaire, ionique ou atomique.
- * Une espèce chimique est tout corps pur à l'état atomique ou moléculaire.
- * Une transformation chimique est tout processus au cours duquel il y a modification de la quantité de matière de certains ou de tous les constituants du système chimique avec apparition de nouveaux constituants.
- * L'avancement, x , d'une transformation chimique est le nombre de fois que la réaction a avancé (ou marché) depuis l'état initial exprimé dans le système international d'unité en mol.
- * Tableau d'avancement du système chimique (ou tableau descriptif d'évolution d'un système chimique)

Equation chimique		$aA + bB \longrightarrow cC + dD$			
Etat du système	Avancement..	Quantité de matière en mol			
Etat initial ($t=0$)	0	$n_{0/A}$	$n_{0/B}$	0	0
En cours de réaction ($0 < t < t_f$)	x	$n_{t/A} = n_{0/A} - ax$	$n_{t/B} = n_{0/B} - bx$	cx	dx
Etat final ($t=t_f$)	x_f	$n_{f/A} = n_{0/A} - ax_f$	$n_{f/B} = n_{0/B} - bx_f$	cx_f	dx_f

- x_f : C'est l'avancement final, c'est l'avancement de la transformation à la fin de la réaction.
- A et B sont les réactifs de la transformation. C et D sont les produits de la transformation.
- a, b, c et d sont les coefficients stoechiométriques de l'équation qui modélise la transformation.
- Pour le réactif A :

$n_{0/A}$: Nombre de mole initial du réactif A.

ax : nombre de mole de A réagit à un instant de date t.

$n_{t/A} = n_{0/A} - ax$: Nombre de mole de A présent dans le système chimique à l'instant de date t.

- Expression de l'avancement x :

$$x = \frac{n_{0/A} - n_A}{a} = \frac{n_{0/B} - n_B}{b} = \frac{n_C}{c} = \frac{n_D}{d}$$

- * Si la transformation chimique se produit à volume constant, dans un système formé d'une seule phase, on définit l'avancement volumique, y , de la transformation comme étant le quotient de l'avancement, x , par le volume v de la solution.

$$\text{mol.L}^{-1} \longrightarrow y = \frac{x}{v} \longleftarrow \begin{matrix} \text{mol} \\ \text{L} \end{matrix}$$

- * Tableau d'avancement du système chimique en fonction de l'avancement volumique de la transformation chimique :

Equation chimique		aA	+	bB	→	cC	+	dD
Etat du système	Avancement volumique mol.L ⁻¹	Concentration molaire (mol.L ⁻¹)						
Etat initial (t=0)	0	$[A]_{0/mél}$		$[B]_{0/mél}$		0		0
En cours de réaction (0 < t < t _f)	y	$[A] = [A]_{0/mél} - ay$		$[B] = [B]_{0/mél} - by$		cy		dy
Etat final (t=t _f)	y _f	$[A]_f = [A]_0 - ay_f$		$[B]_f = [B]_{0/mél} - by_f$		cy _f		dy _f

- Pour le réactif A : $[A]_0 = \frac{C_A \cdot V_A}{V}$: Concentration molaire initiale du réactif A dans le mélange.

C_A et V_A sont respectivement la concentration molaire initiale et le volume de la solution contenant le réactif A.

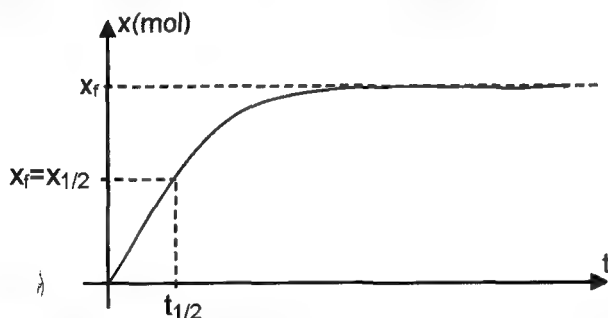
V : Volume total du système chimique.

$[A] = [A]_{0/mél} - a \cdot y$: Concentration molaire du réactif A dans le mélange à l'instant de date t.

- * Le temps de demi réaction, $t_{1/2}$, est la durée au bout de laquelle l'avancement de la réaction, $x_{1/2}$ atteint la moitié de sa valeur finale.

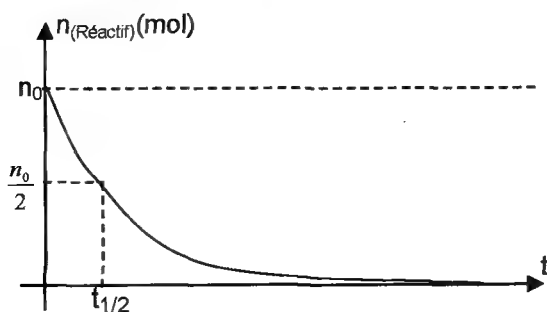
- Détermination graphique de $t_{1/2}$:

- D'après la courbe d'évolution d'avancement de la transformation :

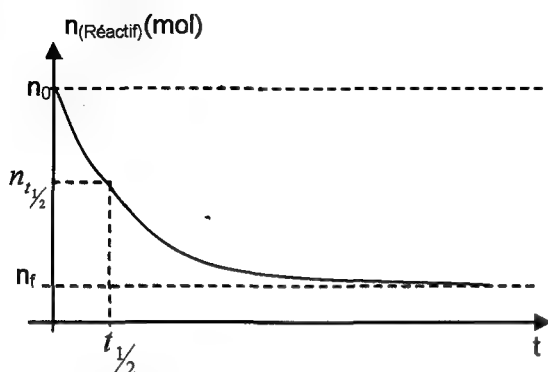


- D'après la courbe d'évolution de la quantité de matière d'un réactif:

*Si le réactif est limitant :



*Si le réactif est en excès :



$$n_{t_{1/2}} = n_0 - n_{\text{réagit}(t_{1/2})} = n_0 - \frac{(n_0 - n_f)}{2} = \frac{n_0 + n_f}{2}$$

* L'avancement maximal, x_{max} , d'une transformation chimique est l'avancement d'une transformation chimique à la fin de la réaction tout en supposant qu'elle est totale.

- Pour une réaction totale (le réactif limitant disparue entièrement à la fin de la réaction): $x_f = x_{\text{max}}$.
- Pour une réaction limitée (coexistence en quantité de matière constante, de tous les constituants du mélange réactionnel) : $x_f < x_{\text{max}}$.

- Détermination de x_{max} :

En supposant que cette transformation est totale : $aA + bB \longrightarrow cC + dD$

A partir du réactif A : $n_{0/A} - ax \geq 0$ alors $x \leq \frac{n_{0/A}}{a}$.

A partir du réactif B : $n_{0/B} - bx \geq 0$ alors $x \leq \frac{n_{0/B}}{b}$.

$$x_{\text{max}} = \text{Inférieur}\left(\frac{n_{0/A}}{a}, \frac{n_{0/B}}{b}\right).$$

* Le taux d'avancement final d'une transformation chimique, τ_f , est égal au quotient de son avancement final, x_f , par son avancement maximal x_{max} .

Formule de τ_f : $\tau_f = \frac{x_f}{x_{\text{max}}}$ (Sans unité).

- Expression de τ_f en fonction de l'avancement volumique : $\tau_f = \frac{x_f}{x_{\text{max}}} = \frac{\frac{x_f}{v}}{\frac{x_{\text{max}}}{v}} = \frac{y_f}{y_{\text{max}}}$.

- Si $\tau_f = 1$ alors $x_f = x_{\text{max}}$: D'où la réaction est totale.
- Si $\tau_f < 1$ alors $x_f < x_{\text{max}}$: D'où la réaction est limitée.

- * Une transformation chimique est dite totale si l'un, au moins, des réactifs réagit totalement.
- * Une transformation chimique est dite limitée si les réactifs ne réagissent pas totalement à la fin de la transformation.

B- VITESSE D'UNE REACTION CHIMIQUE.

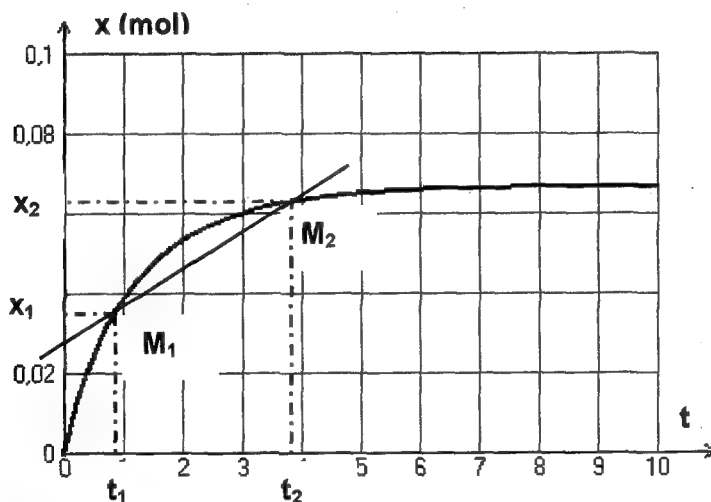
- * La vitesse moyenne d'une réaction chimique entre les dates t_1 et t_2 , notée $V_{\text{moy}}(t_1, t_2)$ est une grandeur qui renseigne sur la variation de son avancement x , dans l'intervalle de temps (t_1, t_2) par unité de temps.

$$\text{mol.s}^{-1} \longrightarrow V_{\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{x(t_2) - x(t_1)}{t_2 - t_1} \quad \begin{array}{l} \leftarrow \text{mol} \\ \leftarrow \text{s} \end{array}$$

- Détermination graphique d'une vitesse moyenne d'une réaction chimique.

$V_{\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{\Delta x}{\Delta t}$: Coefficient directeur de la droite passant par les points M_1 et M_2 de la courbe $x=f(t)$

d'abscisses respectives t_1 et t_2 . $V_{\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{x_2 - x_1}{t_2 - t_1}$.



- Si le mélange réactionnel est à volume constant et homogène, il est commode de définir une vitesse volumique moyenne de réaction entre deux dates t_1 et t_2 notée $V_{V\text{moy}}(t_1, t_2)$.

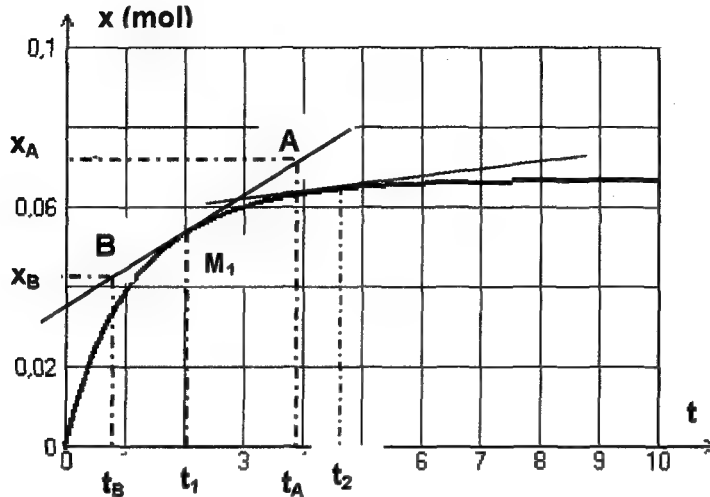
$$\text{mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1} \longrightarrow V_{V\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{1}{V} V_{\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{y(t_2) - y(t_1)}{t_2 - t_1} = \frac{\Delta y}{\Delta t} \quad \begin{array}{l} \leftarrow \text{mol.L}^{-1} \\ \leftarrow \text{s} \end{array}$$

- * La vitesse instantanée d'une réaction chimique à un instant de date t_1 , notée $V(t_1)$, est la limite vers laquelle tend la vitesse moyenne de la réaction entre les instants de dates t_1 et t_2 lorsque t_2 tend vers t_1 .

$$V(t_1) = \lim_{t_2 \rightarrow t_1} V_{\text{moy}}(t_1, t_2) = \lim_{\Delta t = t_2 - t_1 \rightarrow 0} \frac{\Delta x}{\Delta t} = \left(\frac{dx}{dt} \right)_{t_1}$$

- Détermination graphique d'une vitesse instantanée d'une réaction chimique.

$V(t_1) = \left(\frac{dx}{dt}\right)_{t_1}$: Coefficient directeur de la tan à la courbe $x=f(t)$ au point M_1 d'abscisse t_1 . $V(t_1) = \frac{x_A - x_B}{t_A - t_B}$.



- La vitesse volumique instantanée de la réaction en $\text{mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$ est exprimée par: $V_V(t_1) = \frac{1}{V} V(t_1) = \left(\frac{dy}{dt}\right)_{t_1}$.

- * Autres expressions de la vitesse moyenne d'une réaction chimique.

On considère l'équation de la réaction chimique symbolisée par l'équation suivante :



$$V_{\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{\Delta x}{\Delta t} = -\frac{1}{a} \frac{\Delta n_A}{\Delta t} = -\frac{1}{b} \frac{\Delta n_B}{\Delta t} = \frac{1}{c} \frac{\Delta n_C}{\Delta t} = \frac{1}{d} \frac{\Delta n_D}{\Delta t}.$$

$$V_{V\text{moy}}(t_1, t_2) = \frac{\Delta y}{\Delta t} = -\frac{1}{a} \frac{\Delta [A]}{\Delta t} = -\frac{1}{b} \frac{\Delta [B]}{\Delta t} = \frac{1}{c} \frac{\Delta [C]}{\Delta t} = \frac{1}{d} \frac{\Delta [D]}{\Delta t}.$$

- * Autres expressions de la vitesse instantanée d'une réaction chimique à t_1 .

$$V(t_1) = \left(\frac{dx}{dt}\right)_{t_1} = -\frac{1}{a} \left(\frac{dn_A}{dt}\right)_{t_1} = -\frac{1}{b} \left(\frac{dn_B}{dt}\right)_{t_1} = \frac{1}{c} \left(\frac{dn_C}{dt}\right)_{t_1} = \frac{1}{d} \left(\frac{dn_D}{dt}\right)_{t_1}.$$

$$V_V(t_1) = \left(\frac{dy}{dt}\right)_{t_1} = -\frac{1}{a} \left(\frac{d[A]}{dt}\right)_{t_1} = -\frac{1}{b} \left(\frac{d[B]}{dt}\right)_{t_1} = \frac{1}{c} \left(\frac{d[C]}{dt}\right)_{t_1} = \frac{1}{d} \left(\frac{d[D]}{dt}\right)_{t_1}.$$

- * Justification graphique de la diminution de la valeur instantanée d'une réaction chimique.

$$a_1 = \left(\frac{dx}{dt}\right)_{t_1} : \text{Coefficient directeur de la tg } \Delta_1.$$

$$a_2 = \left(\frac{dx}{dt}\right)_{t_2} : \text{Coefficient directeur de la tg } \Delta_2.$$

Graphiquement, on constate que $a_1 > a_2$ d'où la vitesse de la réaction diminue au cours du temps, elle est maximale à $t=0$ et s'annule à la fin de la réaction.

* Les facteurs cinétiques.

Un facteur cinétique est un paramètre qui influe sur la vitesse d'une réaction chimique.

Les principaux facteurs cinétiques sont :

- Concentration des réactifs.

La vitesse d'une réaction chimique croît lorsqu'on augmente la concentration des réactifs et inversement.

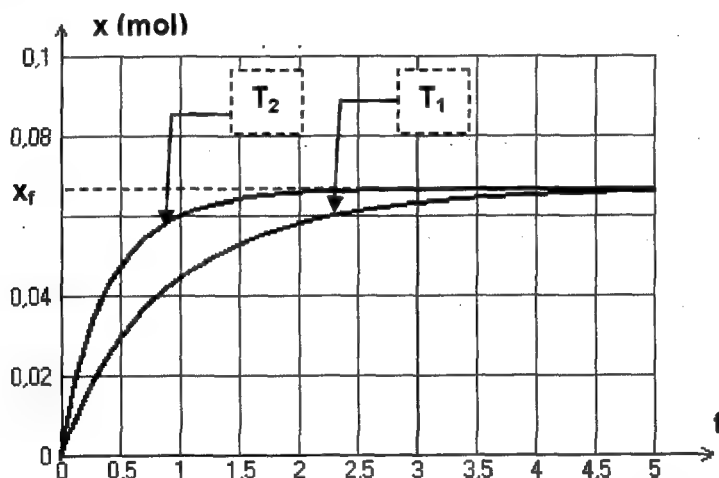
La vitesse d'une réaction est maximale à la date de début de la réaction, car la concentration des réactifs est maximale.

La vitesse d'une réaction décroît au cours du temps, car la concentration des réactifs diminue au cours du temps.

- Température.

La vitesse d'une réaction chimique croît lorsqu'on augmente la température et inversement.

Dans le cas d'une réaction totale ou limitée et athermique, avec $T_2 > T_1$, on représente les deux courbes suivantes.



- Catalyseur.

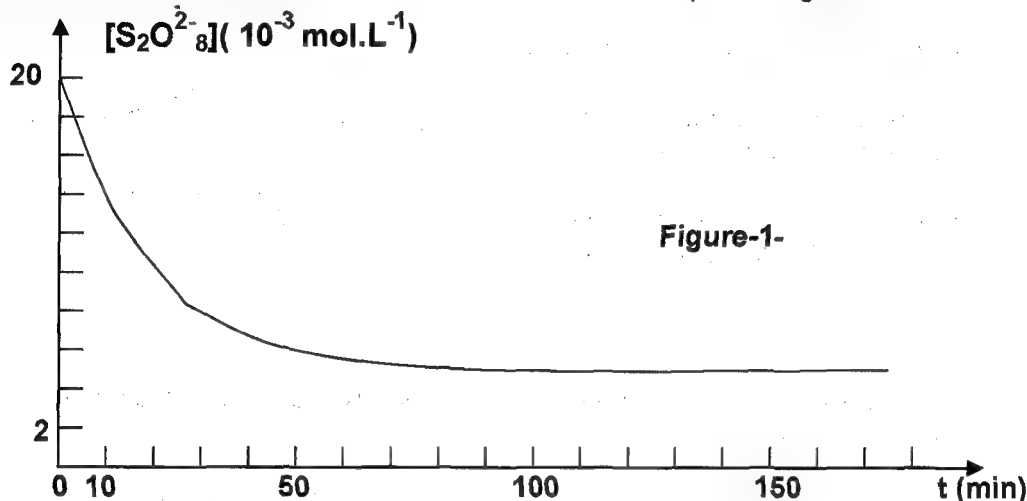
Un catalyseur est une entité chimique utilisée en faible quantité, capable d'augmenter la vitesse d'une réaction chimique, possible spontanément, sans être consommé.

- * Les facteurs cinétiques qui influent suite à l'addition de l'eau glacée dans un mélange réactionnel sont la température et la concentration des réactifs.

EXERCICES

Exercice N°1 :

On mélange à l'instant $t = 0$ et à une température T , un volume $V_1 = 0,1 \text{ L}$ d'une solution aqueuse S_1 , d'iodure de potassium de formule chimique KI et de concentration C_1 , avec un volume $V_2 = 0,1 \text{ L}$ d'une solution S_2 de peroxodisulfate de potassium de formule chimique $K_2S_2O_8$ et de concentration molaire C_2 .
représente l'évolution de $[S_2O_8^{2-}]$ dans le mélange au cours du temps: La figure-1-



- 1°/ Ecrire l'équation de la réaction qui a eu lieu, en précisant les couples redox mis en jeu.
- 2°/ Déduire de la courbe le nombre de mole initial n_0 de $S_2O_8^{2-}$ dans le mélange et calculer C_2 .
- 3°/
 - a- Dresser le tableau d'avancement de la réaction.
 - b- Calculer l'avancement volumique final de la réaction.
 - c- Déduire C_1 .
- 4°/
 - a- Déterminer la composition molaire du mélange à la fin de la réaction.
 - b- Déterminer le temps de demi-réaction.

Exercice N°2 :

On étudie l'évolution, au cours du temps d'un mélange constitué d'un volume $V_1 = 50 \text{ cm}^3$ d'une solution d'iodure de potassium KI de concentration $C_1 = 0,5 \text{ mol.L}^{-1}$ et d'un volume $V_2 = 50 \text{ cm}^3$ d'une solution de peroxodisulfate de potassium $K_2S_2O_8$ de concentration C_2 .

- 1°/ Ecrire l'équation chimique de la réaction qui modélise l'oxydation des ions I^- par $S_2O_8^{2-}$.
- 2°/ Dresser un tableau descriptif de l'évolution du système.
- 3°/ Une étude expérimentale quantitative a permis de tracer la courbe $[I^-] = f(t)$. Figure-1-

a- Préciser à partir de la courbe de la figure-1- le caractère cinétique de la réaction étudiée.

b- Montrer que l'avancement x de la réaction à un instant t vérifie la relation : $x = \frac{C_1 V_1 - (V_1 + V_2) [I^-]}{2}$.

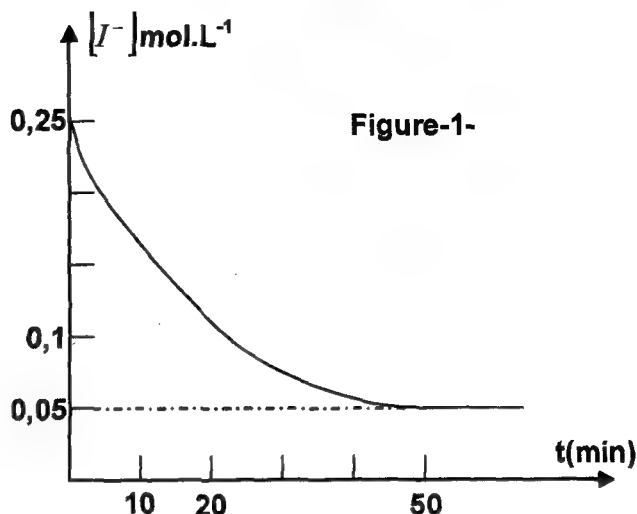
c- Calculer alors l'avancement final de la réaction.

- d- Sachant que la réaction est totale, déterminer la composition molaire finale du mélange, puis déduire la concentration molaire C_2 de la solution de peroxodisulfate de potassium.

4°/ Déterminer la valeur du temps de demi-réaction.

5°/

- a- Définir la vitesse instantanée d'une transformation chimique.
 b- A quel instant la vitesse d'une transformation est maximale ? Déterminer sa valeur pour la réaction étudiée.
 c- A quel instant t_1 la vitesse volumique instantanée de la transformation vaut $2,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$.



Exercice N°3 :

En milieu acide, on réalise l'oxydation du propan-2-ol C_3H_8O par les ions hydrogénochromate $HCrO_4^-$ modélisée par l'équation suivante :



La transformation, supposée totale est réalisée à température constante $T=40^\circ\text{C}$ au cours de laquelle le volume, V , du mélange réactionnel reste constant et égal à 100 mL.

On donne les quantités de matière initiales des réactifs dans le mélange:

$$n(C_3H_8O)_0 = 8 \cdot 10^{-4} \text{ mol et } n(HCrO_4^-)_0 = 1,08 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}$$

1°/ Dresser le tableau d'évolution de la transformation à étudier.

2°/ Une étude expérimentale permet de tracer la courbe représentative de la variation de $[HCrO_4^-]$ en fonction du temps figure -1-

- a- Etablir l'expression de la vitesse volumique instantanée de la réaction en fonction de $[HCrO_4^-]$.
 b- Calculer cette vitesse à la date $t_1 = 35 \text{ min}$.
 c- A quelle date t_2 la vitesse volumique de la réaction est le double de celle trouvée à la date t_1 .

3°/

- a- Déterminer l'avancement final, x_f , de la réaction.
 b- Déduire le réactif limitant.
 c- Calculer à la fin de la réaction la concentration molaire de chacune des espèces suivantes : $HCrO_4^-$, C_3H_8O et Cr^{3+} .

4°/ Représenter, sur la figure -1- l'allure de la courbe de variation de $[HCrO_4^-]$ en fonction du temps si la transformation est réalisée à une température $T'=20^\circ\text{C}$.

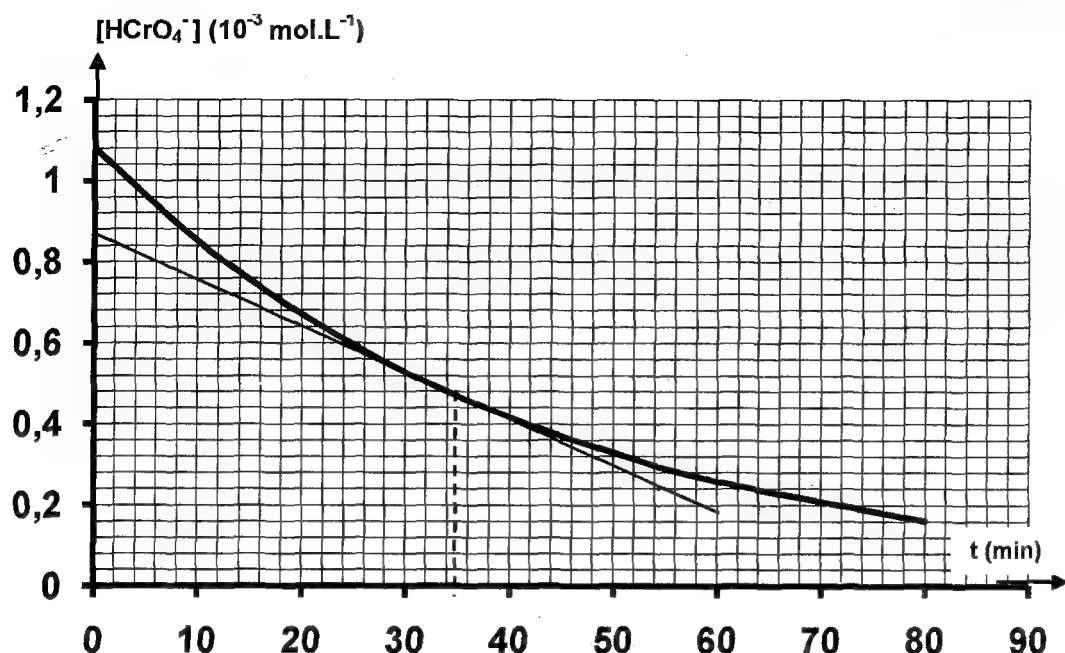


Figure-1-

Exercice N°4 :

On mélange une solution d'iodure de potassium KI de concentration C_1 avec une solution d'eau oxygénée H_2O_2 de concentration C_2 en milieu acide.
 Cette réaction est lente et totale, son équation chimique est :



On réalise 4 expériences dans des conditions expérimentales consignées dans le tableau suivant :

Expérience	Température (°C)	$[\text{H}_2\text{O}_2]$ (mol.L ⁻¹)	$[\text{I}^-]$ (mol.L ⁻¹)	
(a)	40	$0,5 \cdot 10^{-2}$	10^{-2}	Présence d'ion Fe^{2+}
(b)	20	$0,25 \cdot 10^{-2}$	$0,5 \cdot 10^{-2}$	
(c)	20	$0,5 \cdot 10^{-2}$	10^{-2}	Présence d'ion Fe^{2+}
(d)	20	$0,5 \cdot 10^{-2}$	10^{-2}	

1°/ On se propose d'étudier les vitesses V_a , V_b , V_c et V_d de la réaction à la date $t=0\text{s}$ respectivement pour les expériences (a), (b), (c) et (d).

a- Définir un catalyseur, en déduire le rôle joué par les ions H_3O^+ .

b- Comparer, en justifiant, les vitesses V_a , V_b , V_c et V_d .

2°/ Représenter, en justifiant, sur le même graphique, les allures des courbes de l'avancement x de la réaction au cours du temps en précisant pour chaque courbe l'expérience correspondante.

3°/ Proposer une méthode expérimentale permettant d'augmenter la vitesse de la réaction dans l'expérience (b) en conservant les mêmes conditions du tableau.

EXERCICES

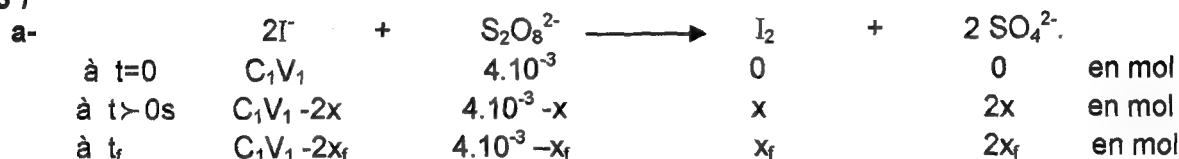
Exercice N°1:

1°/ $2\text{I}^- + \text{S}_2\text{O}_8^{2-} \longrightarrow \text{I}_2 + 2\text{SO}_4^{2-}$. Les couples sont: I_2 / I^- et $\text{S}_2\text{O}_8^{2-} / \text{SO}_4^{2-}$.

2°/ * $[\text{S}_2\text{O}_8^{2-}]_{\text{mélange}} = \frac{n_0}{V_1 + V_2}$ alors $n_0 = [\text{S}_2\text{O}_8^{2-}]_{\text{mélange}} (V_1 + V_2)$. AN : $n_0 = 20.10^{-3} \times 0,2 = 4.10^{-3}$ mol.

* $C_2 V_2 = 4.10^{-3}$ alors $C_2 = \frac{4.10^{-3}}{V_2}$. AN: $C_2 = \frac{4.10^{-3}}{0,1} = 4.10^{-2}$ mol.L⁻¹.

3°/



b- $[\text{S}_2\text{O}_8^{2-}]_{\text{mélange}} \text{ à } t_f = \frac{4.10^{-3} - x_f}{(V_1 + V_2)} = 5.10^{-3}$ alors $x_f = 4.10^{-3} - [\text{S}_2\text{O}_8^{2-}]_{\text{mélange}} (V_1 + V_2) = 3.10^{-3}$ mol.

$y_f = \frac{x_f}{(V_1 + V_2)}$. AN : $y_f = \frac{3.10^{-3}}{0,2} = 15.10^{-3}$ mol.L⁻¹.

c- $[\text{S}_2\text{O}_8^{2-}]_{\text{mélange}} \text{ à } t_f = \frac{4.10^{-3} - x_f}{(V_1 + V_2)} = 5.10^{-3}$ mol.L⁻¹ $\neq 0$ alors $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ est en excès d'où I^- est limitant

alors $C_1 V_1 - 2x_f = 0$ alors $C_1 = \frac{2x_f}{V_1}$. AN : $C_1 = \frac{2 \times 3.10^{-3}}{0,1} = 6.10^{-2}$ mol.L⁻¹.

4°/

a- $n(\text{I}_2) = x_f = 3.10^{-3}$ mol, $n(\text{SO}_4^{2-}) = 2x_f = 6.10^{-3}$ mol.
 $n(\text{S}_2\text{O}_8^{2-}) = 4.10^{-3} - x_f = 10^{-3}$ mol et $n(\text{I}^-) = 0$.

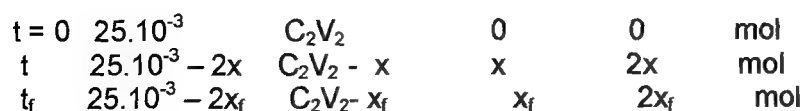
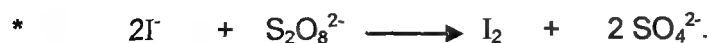
b- A $t_{1/2}$ correspond à $x_{1/2} = \frac{x_f}{2} = 1,5.10^{-3}$ mol alors $[\text{S}_2\text{O}_8^{2-}]_{t_{1/2}} = \frac{4.10^{-3} - 1,5.10^{-3}}{0,2} = 12,5.10^{-3}$ mol.L⁻¹

d'après la courbe $t_{1/2} \approx 13$ mn.

Exercice N°2:

1°/ $2\text{I}^- + \text{S}_2\text{O}_8^{2-} \longrightarrow \text{I}_2 + 2\text{SO}_4^{2-}$.

2°/ * $n_{\text{O}(\text{I})} = C_1 V_1$. AN: $n_{\text{O}(\text{I})} = 0,05 \times 0,5 = 25.10^{-3}$ mol.



3°/

a- $t_f = 50$ min, alors la réaction est lente.

b- On a: $n_{(I^-)}(\text{restant}) = C_1 V_1 - 2x = [I^-] (V_1 + V_2)$ alors $x = \frac{C_1 V_1 - [I^-] (V_1 + V_2)}{2}$.

c- A t_f , on a: $[I^-]_f = 0,05 \text{ mol.L}^{-1}$ alors $x_f = \frac{0,5 \times 50 \cdot 10^{-3} - 0,05 \times (50 \cdot 10^{-3} + 50 \cdot 10^{-3})}{2} = 10^{-2} \text{ mol}$.

d- $n_{(I^-)}(\text{final}) = [I^-]_f (V_1 + V_2)$. AN: $n_{(I^-)}(\text{final}) = 0,05 (50 \cdot 10^{-3} + 50 \cdot 10^{-3}) = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \neq 0$ d'où I^- est en excès et $S_2O_8^{2-}$ est limitant.

* $n(I^-)_{\text{final}} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$, $n(S_2O_8^{2-})_{\text{final}} = 0 \text{ mol}$, $n(I_2)_{\text{final}} = x_f = 10^{-2} \text{ mol}$ et $n(SO_4^{2-})_{\text{final}} = 2x_f = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$.

* $S_2O_8^{2-}$ est limitant alors $C_2 V_2 - x_f = 0$ alors $C_2 = \frac{x_f}{V_2}$. AN: $C_2 = \frac{10^{-2}}{0,5 \cdot 10^{-3}} = 0,2 \text{ mol.L}^{-1}$.

4°/ Au temps de demi réaction : $x = \frac{x_f}{2}$. AN: $x = \frac{10^{-2}}{2} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$, on a: $[I^-]_{1/2} = \frac{C_1 V_1 - 2x}{V_1 + V_2}$.

AN: $[I^-]_{1/2} = \frac{0,5 \times 50 \cdot 10^{-3} - 2 \times 5 \cdot 10^{-3}}{0,1} = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$, d'après la courbe $t_{1/2} = 12 \text{ min}$.

5°/

a- La vitesse instantanée d'une réaction chimique à un instant de date t_1 est la limite vers laquelle tend la vitesse moyenne de la réaction entre les instants de dates t_1 et t_2 lorsque t_2 tend vers t_1 .

b- * La vitesse d'une transformation est maximale à $t=0s$.

* D'après le tableau, on a: $n(I^-)_{\text{restant}} = n(I^-)_0 - 2x$ alors $\frac{n(I^-)_{\text{restant}}}{V_1 + V_2} = \frac{n(I^-)_0}{V_1 + V_2} - 2 \frac{x}{V_1 + V_2}$ alors

$[I^-] = [I^-]_0 - 2y$ alors $y = \frac{[I^-]_0}{2} - \frac{[I^-]}{2}$ or $V_{vt} = \frac{dy}{dt}$ alors $V_{vt} = \frac{d}{dt} \left(\frac{[I^-]_0}{2} \right) - \frac{d}{dt} \left(\frac{[I^-]}{2} \right) = - \frac{1}{2} \frac{d[I^-]}{dt}$.

$V_{V(t=0)}$: est l'opposé de $\frac{1}{2}$ coefficient directeur de la tangente à la courbe $[I^-] = f(t)$ à la date $t=0s$.

$V_{V(t=0)} = - \frac{1}{2} \left(\frac{0,25 - 0}{0 - 18} \right) = 6,94 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ (vitesse volumique)

$V_{(t=0)} = V_{V(t=0)} \times (V_1 + V_2)$. AN: $V_{(t=0)} = 6,94 \cdot 10^{-3} \times 0,1 = 6,94 \cdot 10^{-4} \text{ mol.min}^{-1}$.

c- $V_{vt1} = - \frac{1}{2} \frac{d[I^-]}{dt}$ alors $\frac{d[I^-]}{dt} = - 2 V_{vt1}$.

$\frac{d[I^-]}{dt} = - 2 \times 2,5 \cdot 10^{-3} = - 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

$\frac{d[I^-]}{dt} = - \frac{5 \cdot 10^{-3} \times 20 \text{ mol.L}^{-1}}{20 \text{ min}} = - \frac{0,1 \text{ mol.L}^{-1}}{20 \text{ min}}$

d'après la courbe $t_1 = 18 \text{ min}$.

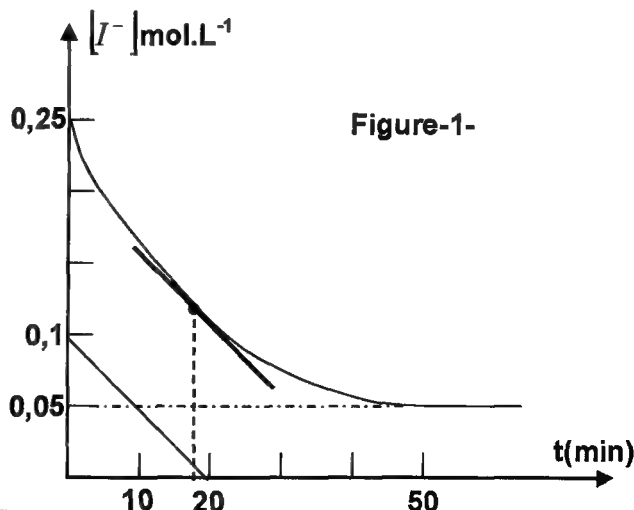


Figure-1-

Exercice N°3:

1° /

Equation		$2\text{HCrO}_4^- + 3\text{C}_3\text{H}_8\text{O} + 8\text{H}_3\text{O}^+ \longrightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{C}_3\text{H}_6\text{O} + 16\text{H}_2\text{O}$						
Etat	Avancement (mol)	Quantité de matière (mol)						
$t=0$	0	$1,08 \cdot 10^{-4}$	$8 \cdot 10^{-4}$	excès		0	0	-
$t > 0$	x	$1,08 \cdot 10^{-4} - 2x$	$8 \cdot 10^{-4} - 3x$	excès		2x	3x	-
t_r	x_r	$1,08 \cdot 10^{-4} - 2x_r$	$8 \cdot 10^{-4} - 3x_r$	excès		$2x_r$	$3x_r$	-

2° /

a- $v_v(t) = \frac{1}{v} \cdot \frac{dx}{dt}$

$$x = \frac{1,08 \cdot 10^{-4} - n_{(\text{HCrO}_4^-)}}{2}$$

alors : $v_v(t) = -\frac{1}{2 \times v} \cdot \frac{dn_{(\text{HCrO}_4^-)}}{dt} = -\frac{1}{2} \cdot \frac{d[\text{HCrO}_4^-]}{dt}$

b- $v_v(t_1) = -\frac{1}{2}$ coefficient directeur de la tangente à la courbe $[\text{HCrO}_4^-] = f(t)$ à la date $t_1 = -\frac{1}{2} \cdot a_1$.

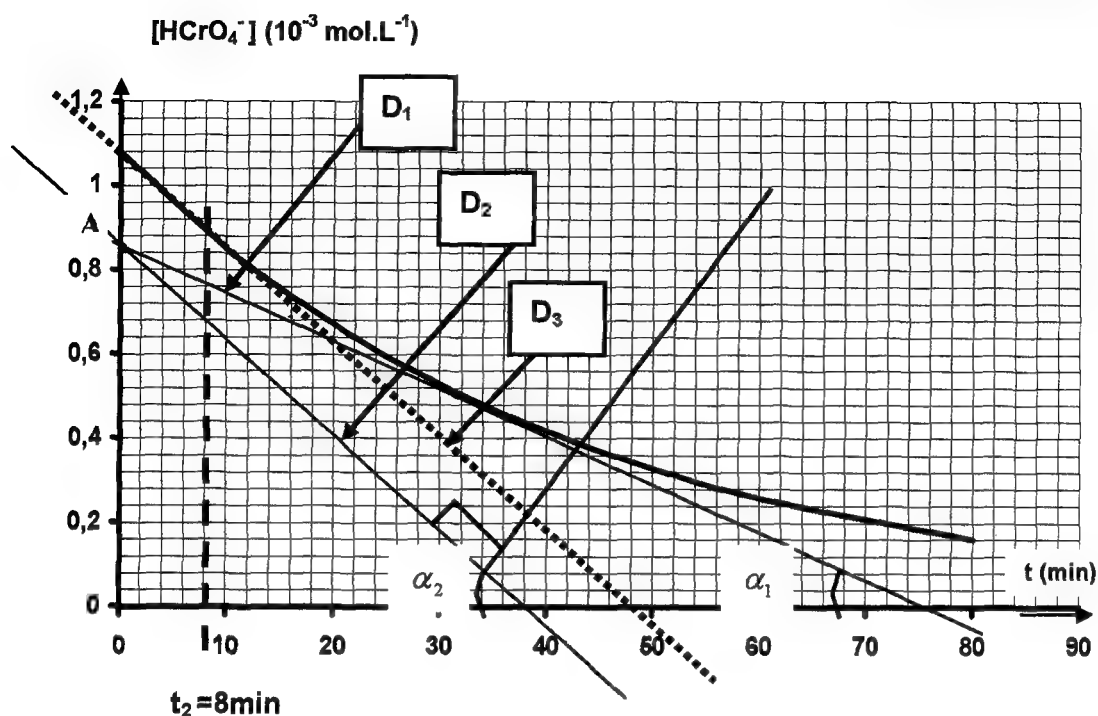
AN : $v_v(t) = -\frac{1}{2} \cdot \left(\frac{(0,46 - 0,86) \times 10^{-3}}{35 - 0} \right) = 5,7 \cdot 10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

c- $v_v(t_2) = -\frac{1}{2}$ coefficient directeur de la tangente à la courbe $[\text{HCrO}_4^-] = f(t)$ à la date $t_2 = -\frac{1}{2} \cdot a_2$.

$v_v(t_2) = 2 \times v_v(t_1) \Rightarrow a_2 = 2 \times a_1$. D'autre part : $a_1 = \frac{\Delta[\text{HCrO}_4^-]_1}{t_A - 0}$ et $a_2 = \frac{\Delta[\text{HCrO}_4^-]_2}{t_A - 0}$.

et par suite : $\frac{\Delta[\text{HCrO}_4^-]_2}{\Delta t_2} = 2 \times \frac{\Delta[\text{HCrO}_4^-]_1}{\Delta t_1}$. Puisque $\Delta[\text{HCrO}_4^-]_2 = \Delta[\text{HCrO}_4^-]_1$ alors $\Delta t_2 = \frac{\Delta t_1}{2}$.

Traçant, alors, la droite, D_2 , passant par le point A. En fin, on trace la droite, D_3 , parallèle à la droite D_2 passant tangentiellement à la courbe $[\text{HCrO}_4^-] = f(t)$ à la date t_2 .



3°/

a- A partir de HCrO_4^- : $1,08 \cdot 10^{-4} - 2x_f \geq 0$ alors $x_f \leq 5,4 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$.

A partir de $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$: $8 \cdot 10^{-4} - 3x_f \geq 0$ alors $x_f \leq 2,66 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$ donc $x_f = 5,4 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$.

b- $n(\text{HCrO}_4^-)_f = 1,08 \cdot 10^{-4} - 2x_f = 0$ alors HCrO_4^- est le réactif limitant.

c- $[\text{HCrO}_4^-]_f = 0$

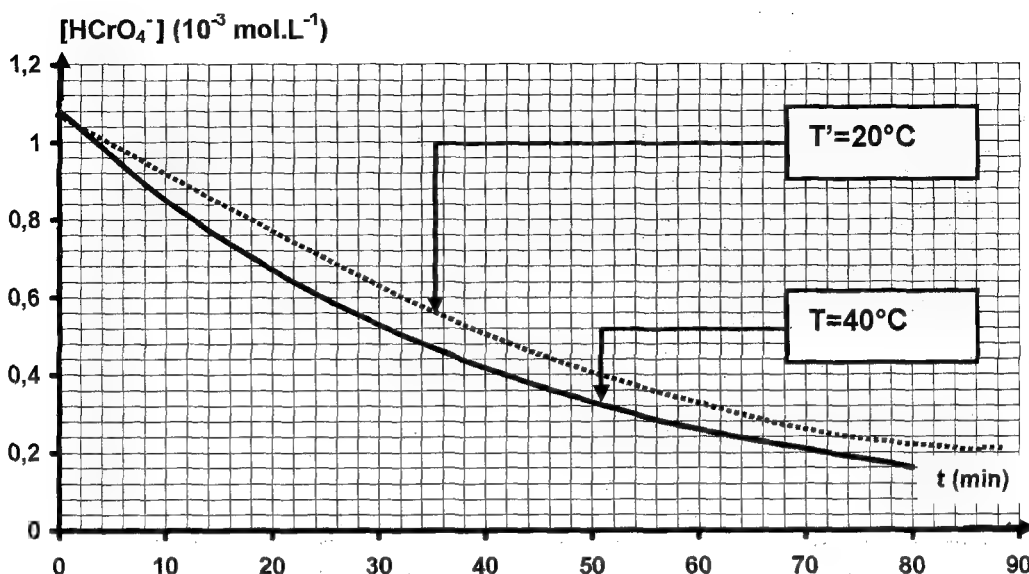
$$[\text{C}_3\text{H}_8\text{O}]_f = \frac{8 \cdot 10^{-4} - 3 \times x_f}{V_{\text{mélange}}}$$

$$\text{AN : } [\text{C}_3\text{H}_8\text{O}]_f = \frac{8 \cdot 10^{-4} - 3 \times 5,4 \times 10^{-5}}{0,1} \text{ alors } [\text{C}_3\text{H}_8\text{O}]_f = 6,4 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$[\text{Cr}^{3+}]_f = \frac{2 \times x_f}{V_{\text{mélange}}}$$

$$\text{AN : } [\text{Cr}^{3+}]_f = \frac{2 \times 5,4 \times 10^{-5}}{0,1} \text{ alors } [\text{Cr}^{3+}]_f = 1,08 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

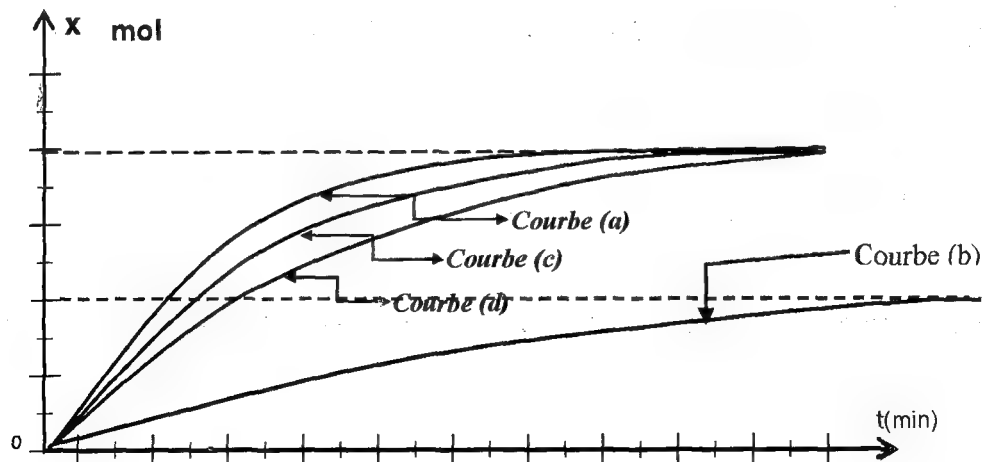
4°/ Par diminution de la température la réaction devient plus lente d'où l'allure de la courbe

**Exercice N°4:**

1°/

- a- Un catalyseur est une entité chimique, utilisé en faible quantité capable d'augmenter la vitesse d'une transformation sans être consommé, d'où l'entité H_3O^+ est un réactif.
- b- * L'expérience (a), réalisée à haute température et plus grandes concentrations des réactifs et en présence du catalyseur convient à la transformation la plus rapide.
- * L'expérience (b), réalisée à faible température et plus petite concentrations des réactifs et en absence du catalyseur convient à la transformation la moins rapide.
- * La réaction de l'expérience (c) est plus rapide que celle de l'expérience (d) car, elle a de plus le catalyseur.
- $V_a > V_c > V_d > V_b$.

2°/



3°/ Il suffit d'utiliser un catalyseur.



L'ESSENTIEL DU COURS

A/ Notion d'équilibre chimique :

* Rappel :

Les alcools aliphatiques :

- Un alcool aliphatique saturé est un composé dont la molécule ayant une chaîne carbonée ouverte et comporte le groupe hydroxyle $-OH$ lié à un atome de carbone ne formant que des liaisons simples avec des atomes de carbone ou d'hydrogène.
- L'alcool est dit mono alcool lorsqu'il ne renferme qu'un seul groupement hydroxyde $-OH$.
- Un mono alcool aliphatique saturé est :
 - De formule brute : $C_nH_{2n+2}O$ ou bien $C_nH_{2n+1}OH$, avec n : le nombre d'atome de carbone que renferme la molécule d'alcool.
 - De masse molaire moléculaire : $M = 14n + 18$.
 - Il existe trois classes d'alcool :
 - Alcool primaire (I) : est un alcool dont le carbone fonctionnel est lié au moins à deux atomes d'hydrogène et de formule générale $R-CH_2-OH$, avec R : est un groupement hydrocarboné ou un atome d'hydrogène.

Exemples : CH_3-OH et CH_3-CH_2-OH .

- Alcool secondaire (II) : est un alcool dont le carbone fonctionnel est lié à un seul atome d'hydrogène et

de formule générale $\begin{array}{c} R \\ \diagdown \\ CH-OH \\ \diagup \\ R' \end{array}$, avec R et R' : sont deux groupements hydrocarbonés.

Exemples : $\begin{array}{c} CH_3 \\ \diagdown \\ CH-OH \\ \diagup \\ CH_3 \end{array}$; $\begin{array}{c} CH_3-CH_2 \\ \diagdown \\ CH-OH \\ \diagup \\ CH_3 \end{array}$.

- Alcool tertiaire (III) : est un alcool dont le carbone fonctionnel n'est lié à aucun atome d'hydrogène et

de formule générale $\begin{array}{c} R \\ | \\ R'-C-OH \\ | \\ R'' \end{array}$, avec R , R' et R'' : sont trois groupements hydrocarbonés.

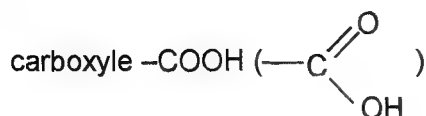
Exemples : $\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ CH_3-C-OH \\ | \\ CH_3 \end{array}$ et $\begin{array}{c} CH_3 \\ | \\ CH_3-CH_2-C-OH \\ | \\ CH_3 \end{array}$.

- Pour nommer un alcool il faut numéroter la chaîne carbonée la plus longue contenant le carbone fonctionnel de telle sorte que ce dernier porte le plus petit indice, son nom est obtenu en remplaçant

le "e" final de l'alcane correspondant à cette chaîne carbonée par le suffixe "ol" précède de l'indice de position du carbone fonctionnel.

Les acides carboxyliques :

- Un monoacide carboxylique est un composé organique dont la molécule comporte un seul groupe



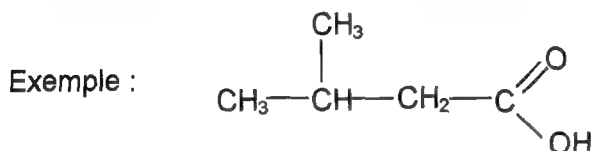
- Un acide carboxylique est :

• De formule brute : $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$

• De formule générale R-COOH ou bien $\text{R—C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{OH} \end{array}$

• De masse molaire : $M = 14n + 32$.

- Pour nommer un acide carboxylique il faut numéroté la chaîne carbonée la plus longue, contenant le groupement fonctionnel de tel sorte que ce dernier renferme le carbone d'indice le plus petit, son nom est obtenu en remplaçant le suffixe "ol" final de l'alcool correspondant à cette chaîne carbonée par le suffixe "oïque" et en faisant précéder l'ensemble du mot acide.



Acide 3- méthylbutanoïque

- Tous les acides carboxyliques sont des acides faibles, ils s'ionisent partiellement dans l'eau.



Toute solution aqueuse d'acide carboxylique R-COOH renferme les entités chimiques suivantes :

R-COOH , R-COO^- , H_3O^+ , OH^- et H_2O tel que : $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} < \text{C}_A$: C_A est la concentration

molaire de la solution aqueuse d'acide carboxylique.

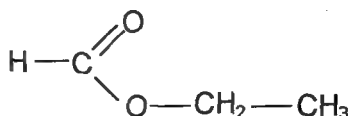
Les esters :

- Formule brute de l'ester : $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$.

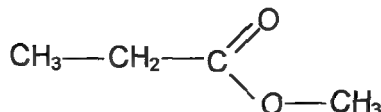
- Formule générale de l'ester : $\text{R-COOR}'$ ou bien $\text{R—C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{O-R}' \end{array}$

- Masse molaire de l'ester : $M = 14n + 32$.

- Nomenclature des esters :



Méthanoate d'éthyle.



Propanoate de méthyle.

- Caractères de la réaction d'estérification :

La réaction d'estérification est une réaction lente, limitée (elle aboutit à un état d'équilibre chimique caractérisé par la coexistence des différents réactifs et produits) et athermique.

- Remarques :

- Les acides carboxyliques et les esters ayant la même formule brute sont des isomères de fonctions.

- Au cours d'une réaction d'estérification on a toujours :

$$N_{\text{(atome de carbone dans l'acide carboxylique)}} + N_{\text{(atome de carbone dans l'alcool)}} = N_{\text{(atome de carbone dans l'ester)}}$$

- La réaction entre l'ester et l'eau qui forme un acide carboxylique et de l'alcool est appelée réaction d'hydrolyse d'un ester.



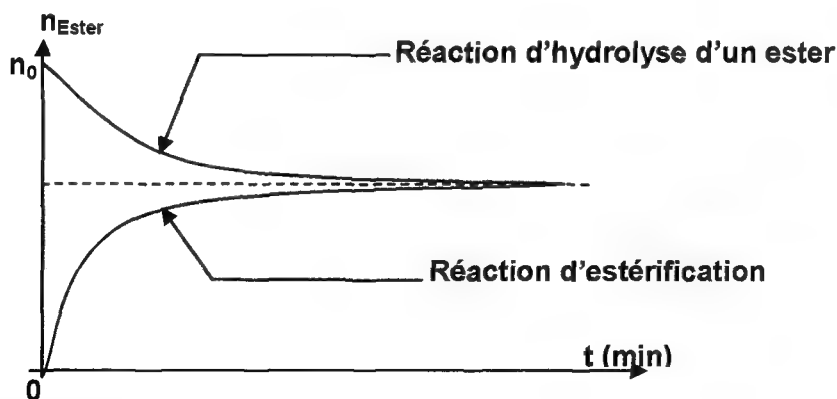
Le sens (1) est le sens de la réaction d'estérification.

Le sens (2) est le sens de la réaction d'hydrolyse de l'ester.

- La réaction d'estérification et la réaction d'hydrolyse de l'ester sont deux réactions inverses l'une de l'autre qui ont les mêmes caractères et qui peuvent être accélérées par chauffage ou en utilisant un catalyseur qui peut être l'acide sulfurique concentré.

* Remarques :

- L'étude expérimentale de la réaction d'estérification et l'hydrolyse du même ester, produit d'un mélange équimolaire d'acide carboxylique et de l'alcool (dans le cas de l'estérification) ou d'ester et de l'eau (dans le cas d'hydrolyse de l'ester) à fournir les courbes suivantes :



- Pour un mélange équimolaire d'acide et d'alcool le taux d'avancement final de la réaction d'estérification dépend de la classe de l'alcool utilisé :

- Pour un alcool primaire : $\tau_{f\text{estérification}} = 0,67$.
- Pour un alcool secondaire : $\tau_{f\text{estérification}} = 0,6$.
- Pour un alcool tertiaire $\tau_{f\text{estérification}} = 0,05$.

- * Un système est dit en état d'équilibre chimique si, en dehors de toute intervention du milieu extérieur, les réactifs et les produits de la réaction sont présents dans le système et leurs quantités de matière ne changent pas au cours du temps.
- * A l'équilibre chimique et à l'échelle moléculaire, la vitesse d'estérification est égale à la vitesse de l'hydrolyse, on dit que le système chimique est en état d'équilibre dynamique.
- * Soit l'équation : $\text{Alcool} + \text{Acide} \rightleftharpoons \text{Ester} + \text{Eau}$
- On définit pour cette équation chimique la fonction des concentrations π tel que :

$$\pi_{\text{Esterification}} = \frac{[\text{Ester}][\text{Eau}]}{[\text{Alcool}][\text{Acide}]} = \frac{\frac{n_{\text{Ester}}}{V_{\text{tot}}} \frac{n_{\text{Eau}}}{V_{\text{tot}}}}{\frac{n_{\text{Alcool}}}{V_{\text{tot}}} \frac{n_{\text{Acide}}}{V_{\text{tot}}}} = \frac{n_{\text{Ester}} n_{\text{Eau}}}{n_{\text{Alcool}} n_{\text{Acide}}}$$

- * A l'équilibre dynamique la fonction des concentrations π prend une valeur constante notée K appelée constante d'équilibre de la réaction d'estérification tel que :

$$K_{\text{Esterification}} = \pi_{\text{eq}} = \frac{[\text{Ester}]_{\text{eq}} [\text{Eau}]_{\text{eq}}}{[\text{Alcool}]_{\text{eq}} [\text{Acide}]_{\text{eq}}} = \frac{n_{\text{Ester})\text{eq}} n_{\text{Alcool})\text{eq}} \frac{n_{\text{Eau})\text{eq}} n_{\text{Acide})\text{eq}}$$

- * Soit la réaction d'hydrolyse d'un ester :



La fonction des concentrations π associée à cette réaction :

$$\pi_{\text{Hydrolyse}} = \frac{[\text{Alcool}][\text{Acide}]}{[\text{Ester}][\text{Eau}]} = \frac{\frac{n_{\text{Alcool}}}{V_{\text{tot}}} \frac{n_{\text{Acide}}}{V_{\text{tot}}}}{\frac{n_{\text{Ester}}}{V_{\text{tot}}} \frac{n_{\text{Eau}}}{V_{\text{tot}}}} = \frac{n_{\text{Alcool}} n_{\text{Acide}}}{n_{\text{Ester}} n_{\text{Eau}}}$$

A l'équilibre dynamique $K_{\text{Hydrolyse}} = \pi_{\text{eq}} = \frac{[\text{Alcool}]_{\text{eq}} [\text{Acide}]_{\text{eq}}}{[\text{Ester}]_{\text{eq}} [\text{Eau}]_{\text{eq}}} = \frac{n_{\text{Alcool})\text{eq}} n_{\text{Ester})\text{eq}} \frac{n_{\text{Acide})\text{eq}} n_{\text{Eau})\text{eq}}$

- * Remarques :

- $K_{\text{est}} \cdot K_{\text{hydr}} = 1$
- La constante d'équilibre K ne dépend ni de la température (réaction athermique) ni de la composition initiale.
- Pour la réaction d'estérification ou d'hydrolyse d'un ester l'eau n'est pas le solvant par suite la concentration de l'eau intervient dans l'expression de la constante d'équilibre associée.

	K_{Est}	K_{hyd}
Alcool Primaire	4	0,25
Alcool Secondaire	2,25	0,44
Alcool Tertiaire	$2,27 \cdot 10^{-3}$	440,5

* Condition d'évolution spontanée :



$$\pi = \frac{[\text{Ester}][\text{Eau}]}{[\text{Alcool}][\text{Acide}]} ; K = \pi_{\text{eq}} = \frac{[\text{Ester}]_{\text{eq}}[\text{Eau}]_{\text{eq}}}{[\text{Alcool}]_{\text{eq}}[\text{Acide}]_{\text{eq}}}$$

- Si $\pi < K$: le système évolue spontanément dans le sens d'estérification (sens direct).
- Si $\pi > K$: le système évolue spontanément dans le sens d'hydrolyse (sens inverse).
- Si $\pi = K$ le système n'évolue pas spontanément, il est en état d'équilibre dynamique.

B- Loi d'action de masse généralisée :

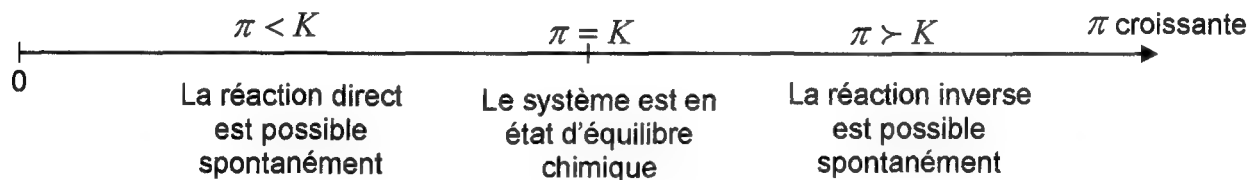
* Pour l'équation chimique suivante : $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$

La fonction des concentrations π associée à cette réaction $\pi = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$.

A l'équilibre dynamique, la fonction des concentrations π prend une valeur constante K appelée constante d'équilibre qui ne dépend que de la température pour les réactions énergétiques.

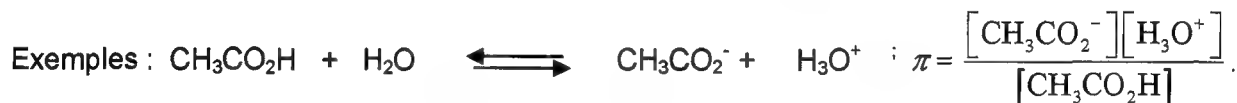
$$K = \pi_{\text{eq}} = K = \frac{[C]_{\text{eq}}^c [D]_{\text{eq}}^d}{[A]_{\text{eq}}^a [B]_{\text{eq}}^b} : \text{C'est la loi d'action de masse généralisée.}$$

* Condition d'évolution spontanée :



* Remarques :

- Sous la forme usuelle de la fonction π des concentrations on convient de ne pas figurer la concentration molaire de l'eau pure (jouant le rôle d'un solvant) et d'un solide dans l'expression de π .



-Si $K > 10^4$ alors la réaction est pratiquement totale dans le sens direct.

-Si $K < 10^{-4}$ alors la réaction est pratiquement totale dans le sens inverse.

-La constante d'équilibre ne dépend pas :

- de la composition initiale du mélange.
- de la température pour les réactions athermiques (Ex : l'estérification ou l'hydrolyse d'un ester).

C- Loi de modération :

* Les facteurs d'équilibre sont des paramètres qui influent sur le système chimique en état d'équilibre dynamique.

* Les facteurs d'équilibre sont : la température, la pression et la concentration de l'un des constituants.

* Loi de modération relative à la température :

- Pour un système fermé en état d'équilibre dynamique, à pression constante, une élévation de la température fournit la réaction endothermique.
- Pour un système fermé en état d'équilibre dynamique, à pression constante, une diminution de la température fournit la réaction exothermique.

Remarque :

La variation de la température n'a pas d'effet sur l'état d'équilibre des réactions athermiques.

* Loi de modération relative à la pression :

- Pour un système chimique fermé en état d'équilibre dynamique, à température constante, une augmentation de pression fournit la réaction qui tend à diminuer le nombre de mole du mélange gazeux.
- Pour un système chimique fermé en état d'équilibre dynamique, à température constante, une diminution de pression fournit la réaction qui tend à augmenter le nombre de mole du mélange gazeux.

* Remarque :

- La variation de la pression n'a pas d'effet sur l'état d'équilibre d'une réaction :
 - en phase solide ou liquide.
 - ou la somme des coefficients stœchiométriques des réactifs gazeux est égale à la somme des coefficients stœchiométriques des produits gazeux.

* Loi de modération relative à la concentration :

- Pour un système chimique en état d'équilibre dynamique, à pression et température constante, une augmentation de la valeur de la concentration de l'un des constituants du système fournit la réaction qui tend à diminuer cette concentration.
- Pour un système chimique en état d'équilibre dynamique, à pression et température constante, une diminution de la valeur de la concentration de l'un des constituants du système fournit la réaction qui tend à augmenter cette concentration.

* La loi de modération généralisée.

Pour un système chimique à l'état d'équilibre dynamique, une perturbation fait varier :

- Soit la température à pression constante pour un système fermé.
- Soit la pression à température constante pour un système fermé.
- Soit la concentration de l'un des constituants d'un système chimique ouvert à pression, volume et température constante.

Le système évolue dans le sens qui tend à modérer cette perturbation.

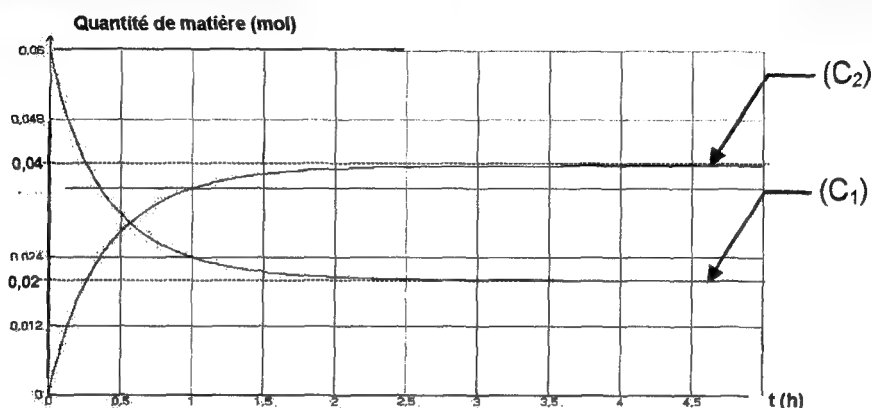
EXERCICES

Exercice N°1:

Dans un erlenmeyer et à $t = 0s$, on mélange **0,06 mol** d'acide éthanóïque et **0,06 mol** d'éthanol. Le milieu réactionnel est maintenu à une température constante $T_1 = 60^\circ C$.

Des mesures expérimentales ont permis de déterminer les quantités de matière d'acide éthanóïque n_A et d'ester formé n_E au cours du temps et de tracer les courbes (C_1) et (C_2) ci-dessous.

Figure -1-



1°/

- Ecrire l'équation de la réaction en utilisant les formules semi-développées. Nommer l'ester (E) formé.
- A partir de la figure -1-, montrer, en le justifiant, que la courbe (C_1) représente l'évolution de la quantité de matière d'acide restant au cours du temps.
- Dresser le tableau descriptif relatif à cette équation.
- Déterminer la valeur du taux d'avancement final τ_f de cette réaction.
- Déduire deux caractères de cette réaction.

2°/

- Exprimer la constante d'équilibre k associée à cette réaction en fonction de x_f .
- Montrer que la valeur de la constante d'équilibre k , relative à cette réaction étudiée est 4.

3°/ Dans une autre expérience, on mélange initialement **0,2 mol** d'acide, **0,2 mol** d'alcool, **0,05 mol** d'ester et **0,05 mol** d'eau.

- Montrer que le système n'est pas en état d'équilibre chimique.
- Préciser, en le justifiant, le sens d'évolution spontanée du système.
- Déterminer la composition molaire finale du mélange réactionnel.

4°/ On réalise la même expérience à une température T'_1 différente de T_1 .

Sur la figure -2- on a représenté les courbes (C_1) et (C'_1) représentant l'évolution de la quantité de matière d'acide restant respectivement aux températures T_1 et T'_1 .

- Quel caractère énergétique peut-on donner à cette réaction? Expliquer.
- Comparer, en justifiant, T_1 et T'_1 .
- Exprimer la vitesse de la réaction d'estérification en fonction de la quantité de matière d'acide restant.
 - Calculer la vitesse de cette réaction à $t=0$ pour chaque température T_1 et T'_1 . Conclure.

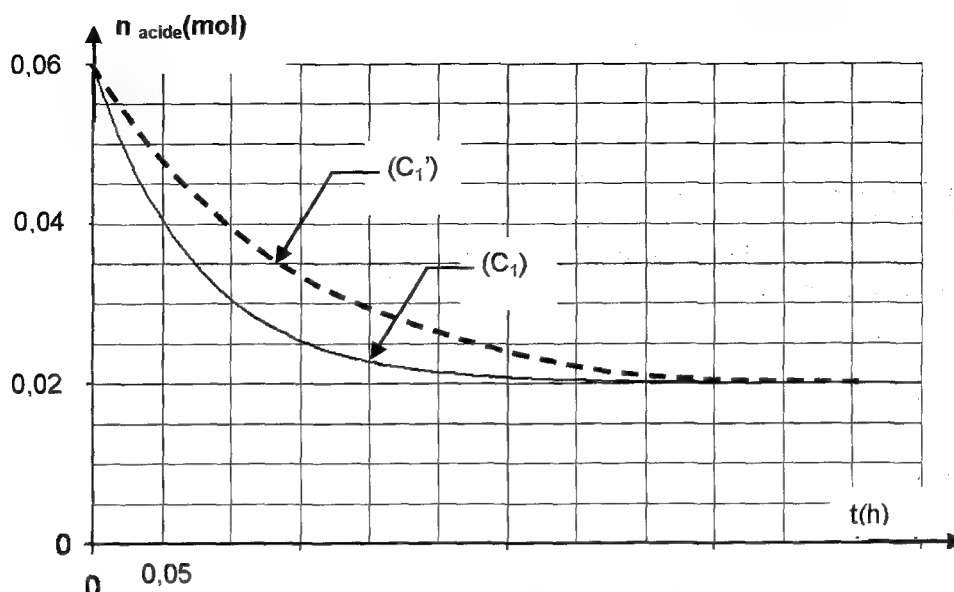


Figure -2-

5°/ On fait réagir maintenant **0,4 mol** de l'ester (E) obtenu précédemment avec **0,4 mol** d'eau, la réaction ramène à la formation de l'acide éthanoïque et de l'éthanol.

a- De quelle réaction s'agit-il?

b- Déterminer la composition molaire finale du mélange réactionnel.

c- Représenter dans le système d'axes l'allure des courbes représentant l'évolution des quantités de matière de l'ester et de l'acide présents dans le mélange réactionnel en fonction du temps.

Exercice N°2:

On étudie la réaction d'hydrolyse d'un ester (E) de formule : $\text{H} - \text{C} - \text{O} - \text{CH} - \text{CH}_3$
 Cette réaction donne un alcool (A) et un acide (B).
 $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \end{array}$

1°/ Ecrire l'équation de la réaction en utilisant les formules semi-développées.

2°/ A l'origine des dates ($t=0$), on mélange **a moles** de (E) et **a moles** d'eau et deux gouttes d'acide sulfurique concentré (l'expérience montre que ces deux gouttes peuvent être neutralisées par **1 mL** d'une solution (S) d'hydroxyde de sodium de concentration molaire $C_B = 1 \text{ mol.L}^{-1}$).

A différents dates, on détermine le nombre de moles d'ester restant, et on dresse le tableau suivant :

t (min)	0	10	20	25	30	40	50	70	80	90	100
$n_{\text{Ester}} (10^{-3} \text{ mol})$	15	13,5	12,3	11,8	11,4	10,6	10	9,3	9	9	9

a- La réaction serait-elle possible spontanément en absence de l'acide sulfurique ? Expliquer.

b- Indiquer la valeur de a.

c- Déterminer la composition du mélange à l'équilibre et en déduire que la constante d'équilibre $K = 0,44$.

d- Calculer la taux d'avancement final de la réaction. Quel caractère de cette réaction peut-on déduire.

e- Quel volume V_B de la solution (S) faut-il verser sur le mélange réactionnel à l'instant de date $t=50 \text{ min}$, pour neutraliser les acides de ce mélange?

3°/ Dans une deuxième expérience on mélange à l'origine des date :

0,15 mol de (E) ; 0,15 mol d'eau ; 0,3 mol de (A) et 0,3 mol de (B)

- a- Vérifier que le système n'est pas en état d'équilibre. Préciser en le justifiant le sens d'évolution spontané du système.
- b- Déterminer la composition du mélange à l'équilibre.
- c- Le système étant en équilibre, quel volume d'eau doit-on ajouter pour que 10% de l'ester soit hydrolysé.

On donne : la masse volumique d'eau $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g.cm}^{-3}$; $\text{H} = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $\text{O} = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

Exercice N°3:

On considère la transformation chimique modélisée par la réaction chimique entre les ions Fe^{3+} et les ions perchlorate ClO_4^- qui aboutit à la formation des ions perchlorate de fer III FeClO_4^{2+} symbolisée par l'équation suivante : $\text{ClO}_4^- + \text{Fe}^{3+} \rightleftharpoons \text{FeClO}_4^{2+}$

A $t=0$, on introduit **0,02 mol** d'ion Fe^{3+} et **0,02mol** d'ion ClO_4^- , le mélange réactionnel formé est de volume constant **$V=0,1\text{L}$** . Lorsque l'équilibre est atteint la concentration molaire des ions perchlorate de fer III est égale à **$0,11\text{mol.L}^{-1}$** .

- 1°/ Dresser le tableau descriptif d'évolution de cette transformation chimique.
- 2°/ Montrer qu'il s'agit d'une transformation limitée.
- 3°/ Exprimer puis calculer la constante d'équilibre de cette réaction.
- 4°/ Lorsque l'équilibre est atteint, on introduit **20mL** d'eau distillée dans le mélange réactionnel.
 - a- Le système est-il en état d'équilibre chimique ou en évolution? Justifier.
 - b- Déduire la composition finale du mélange réactionnel.

Exercice N°4:

On se propose d'étudier l'équilibre gazeux schématisé par l'équation suivante : $\text{N}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$

1°/ On part initialement de **2 moles** de N_2O_4 , sous une pression P et à température T .

Le taux d'avancement de la réaction prend à l'équilibre la valeur $\tau_{f1} = 0,2$.

- a- Dresser le tableau d'avancement de la réaction.
 - b- Déduire la composition du mélange à l'équilibre.
- 2°/ A l'équilibre on ajoute à la température T , à volume constant et sous la pression P , une quantité de NO_2 . Préciser l'effet de l'augmentation de la quantité de NO_2 sur l'équilibre. Expliquer.
 - 3°/ On augmente, à pression constante, la température du système fermé initialement en équilibre décrit en 1°, le taux d'avancement final de la réaction prend une nouvelle valeur $\tau_{f2} = 0,54$.
 - a- Comment varie la constante d'équilibre K de cette réaction.
 - b- Quel est le caractère énergétique de la réaction de synthèse de N_2O_4 ?
 - 4°/ Quelle est l'influence d'une diminution de pression, à volume et température constants, sur l'équilibre?

Exercice N°5:

Dans un récipient préalablement vide de volume V , on mélange **0,8 mol** de monoxyde de carbone CO(gaz) et **1,5 mol** de dihydrogène H_2 (gaz) à une température T_1 .

L'équation de la réaction ayant lieu est : $\text{CO}_{(\text{gaz})} + 2 \text{H}_{2(\text{gaz})} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}_{(\text{gaz})}$.

Un dispositif approprié permet de mesurer le nombre de mole de H_2 (gaz) restant à un instant t . Les mesures ont montré que lorsque l'équilibre est atteint le nombre de mole de dihydrogène restant est égal à **0,9 mol**.

- 1°/ Déterminer la valeur du taux d'avancement final de la réaction à la température T_1 .
- 2°/ L'équilibre précédent étant atteint, on augmente la température à pression constante on constate que le nombre de mole de dihydrogène présent à la fin de la réaction augmente.
Préciser, en le justifiant, le caractère énergétique de la réaction de synthèse du méthanol.
- 3°/ La température étant maintenue constante et égale à T_1 . Préciser, en le justifiant, l'effet d'une augmentation de la pression sur l'équilibre et sur la constante d'équilibre de la réaction.
- 4°/ Comment varie la quantité de monoxyde de carbone CO présent à l'équilibre, si on additionne à température et volume constants du dihydrogène H_2 ? Justifier la réponse.

CORRECTION

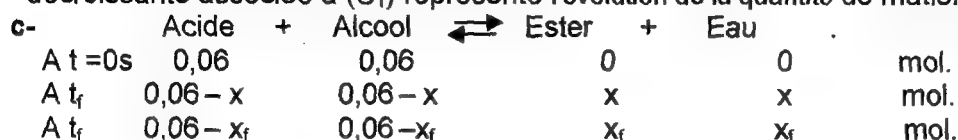
Exercice N°1:

1°/



$\text{CH}_3 - \text{CO}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$: Ethanoate d'éthyle.

b- L'acide éthanóïque est un réactif sa quantité de matière diminue au cours du temps donc la courbe décroissante associée à (C_1) représente l'évolution de la quantité de matière de l'acide éthanóïque.



$$\text{d- } \tau_f = \frac{x_f}{x_m}$$

$$x_f = n_{\text{Ester}/\text{Final}} = 0,04 \text{ mol. (Graphiquement)}$$

En supposant que la réaction est totale : $0,06 - x \geq 0$ donc $x \leq 0,06$ mol d'où $x_{\text{max}} = 0,06$ mol.

$$\text{AN : } \tau_f = \frac{0,04}{0,06} = 0,66.$$

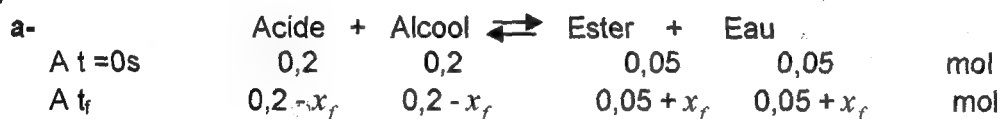
e- La réaction est limitée et lente.

2°/

$$\text{a- } K = \pi_{\text{eq}} = \frac{[\text{Ester}] \cdot [\text{Eau}]}{[\text{Alcool}] \cdot [\text{Acide}]} = \frac{\frac{n(\text{Ester})}{V} \cdot \frac{n(\text{Eau})}{V}}{\frac{n(\text{Alcool})}{V} \cdot \frac{n(\text{Acide})}{V}} = \frac{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})}{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})} = \frac{x_f^2}{(0,06 - x_f)^2}$$

$$\text{b- AN : } K = \frac{0,04^2}{0,02^2} = 4.$$

3°/



$$\pi = \frac{n_{\text{ester}} \cdot n_{\text{eau}}}{n_{\text{acide}} \cdot n_{\text{alcool}}} \quad \text{AN : } \pi = \frac{0,05^2}{0,2^2} = 0,0625. \quad \pi \neq K : \text{Le système n'est pas en état d'équilibre chimique.}$$

b- $\pi < K$ alors le système évolue spontanément dans le sens direct (réaction d'hydrolyse spontanée).

$$\text{c- } K = \frac{n_{\text{ester}} \cdot n_{\text{eau}}}{n_{\text{acide}} \cdot n_{\text{alcool}}} = \frac{(0,05 + x_f)^2}{(0,2 - x_f)^2} \quad \text{alors } \frac{0,05 + x_f}{0,2 - x_f} = 2 \quad \text{quelque soit } 0 < x_f < 0,2 \text{ (mol) alors } x_f = 0,116 \text{ mol.}$$

D'où la composition du mélange à l'équilibre : $n(\text{ester}) = n(\text{eau}) = 0,05 + x_f = 0,166$ mol.

$$n(\text{acide}) = n(\text{alcool}) = 0,2 - x_f = 0,084 \text{ mol.}$$

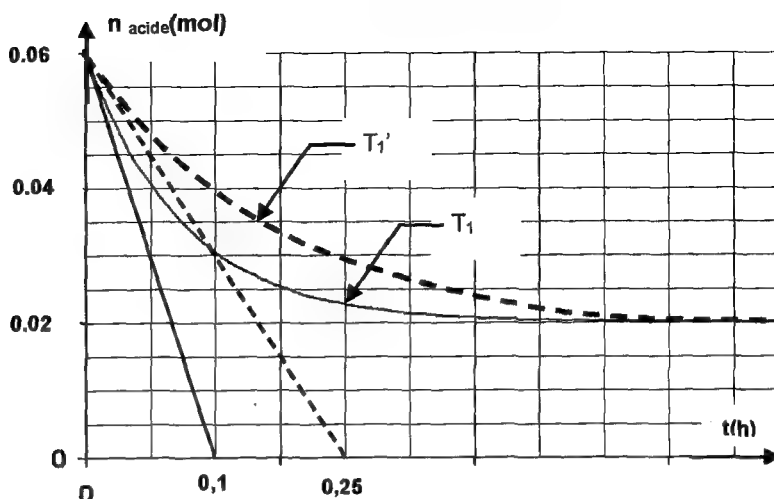
4°/

a- Par variation de la température, la composition finale du mélange réactionnel ne varie pas donc il s'agit d'une réaction athermique et la température joue le rôle d'un facteur cinétique.

b- La réaction est plus lente à la température T_1' donc $T_1' < T_1$.

$$C-C_1- \quad v(t) = \frac{dx}{dt} = - \frac{dn_{(Ac)}}{dt}.$$

C_2-



$v(t=0) = -$ Coefficient directeur de la tangente à la courbe $n_{(Ac)} = f(t)$ à l'instant $t=0$.

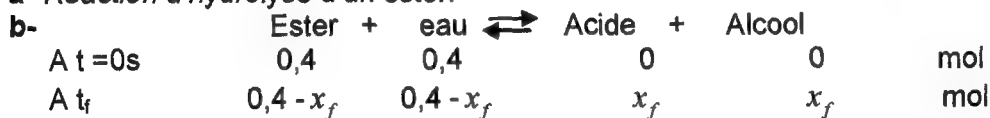
A la température T_1 : $v(t=0) = - \left(\frac{(0,06-0)}{0-0,1} \right) = 0,6 \text{ mol.h}^{-1}$.

A la température T_1' : $v(t=0) = - \left(\frac{(0,06-0)}{0-0,2} \right) = 0,3 \text{ mol.h}^{-1}$.

$v(t=0)_{/T_1} > v(t=0)_{/T_1'}$ par diminution de la température, la vitesse de la réaction à l'instant $t=0$ diminue.

5°/

a- Réaction d'hydrolyse d'un ester.



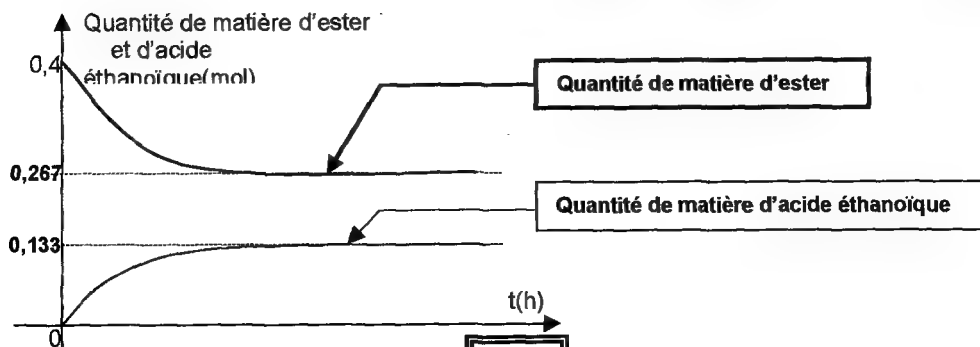
$$K_{Hydrolyse} = \frac{1}{K} = \frac{n_{acide} \cdot n_{alcool}}{n_{ester} \cdot n_{eau}} = \frac{x_f^2}{(0,4 - x_f)^2} = 0,25 \text{ quelque soit } 0 < x_f < 0,4 \text{ (mol)}.$$

Par suite $\frac{x_f}{0,4 - x_f} = 0,5$ d'où $x_f = 0,133 \text{ mol}$.

D'où la composition du mélange à l'équilibre : $n(\text{ester}) = n(\text{eau}) = 0,4 - x_f = 0,267 \text{ mol}$.

$$n(\text{acide}) = n(\text{alcool}) = x_f = 0,133 \text{ mol}.$$

c-

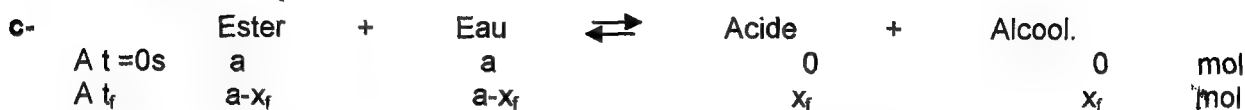


Exercice N°2:

2°/

a- Oui, la réaction d'estérification est possible spontanément en absence de l'acide sulfurique ce dernier joue le rôle d'un catalyseur.

b- $a = n(\text{ester})_{t=0} = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ (d'après le tableau).



A la fin de la réaction le nombre de mole de l'ester reste constant et égal à $9 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$

$$\Rightarrow a - x_f = 9 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \text{ d'où } x_f = a - 9 \cdot 10^{-3} \text{ AN: } x_f = 6 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

Composition finale du mélange réactionnel :

- $n(\text{ester})_f = n(\text{eau})_f = 9 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$
- $n(\text{acide})_f = n(\text{alcool})_f = 6 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$

$$K = \pi_{eq} = \frac{[\text{Alcool}] \cdot [\text{Acide}]}{[\text{Ester}] \cdot [\text{Eau}]} = \frac{\frac{n(\text{Alcool})}{V} \cdot \frac{n(\text{Acide})}{V}}{\frac{n(\text{Ester})}{V} \cdot \frac{n(\text{Eau})}{V}} = \frac{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})}{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})} \text{ AN: } K = \frac{(6 \cdot 10^{-3})^2}{(9 \cdot 10^{-3})^2} = 0,44.$$

$$d- \tau_f = \frac{x_f}{x_{\max}} ;$$

$$* x_f = 6 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$* x_{\max} = 15 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

$$\text{AN: } \tau_f = \frac{6 \cdot 10^{-3}}{15 \cdot 10^{-3}} = 0,4, \quad \tau_f < 1 : \text{La réaction d'estérification est alors limitée.}$$

$$e- \text{A } t = 50 \text{ min ; } n(\text{ester}) = a - x = 10^{-2} \text{ mol} \Rightarrow x = n(\text{acide}) = a - 10^{-2}$$

$$\text{AN: } x = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

$$\text{A l'équivalence acido-basique : } n(\text{acide}) = C_B \cdot V_{BE} \text{ d'où } V_{BE} = \frac{n(\text{acide})}{C_B} \text{ AN: } V_{BE} = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{1} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ L}$$

$$\text{Le volume total de la solution basique versé est alors } V_{\text{total}} = V_{BE} + 10^{-3}$$

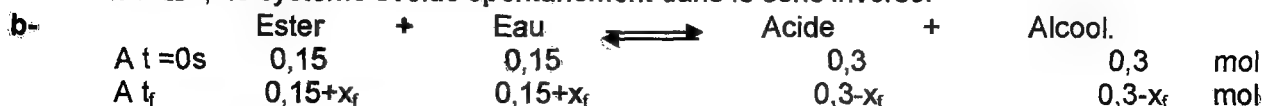
$$V_{\text{total}} = 6 \cdot 10^{-3} \text{ L} = 6 \text{ mL}$$

3°/

$$a- \pi = \frac{[\text{Alcool}] \cdot [\text{Acide}]}{[\text{Ester}] \cdot [\text{Eau}]} = \frac{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})}{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})} \text{ AN: } \pi = \frac{0,3 \cdot 0,3}{0,15 \cdot 0,15} = 4 \neq K \Rightarrow \text{Le système n'est}$$

pas alors en équilibre chimique

$\pi > K$, le système évolue spontanément dans le sens inverse.



$$\text{A l'équilibre } K = \frac{(0,3-x_f)^2}{(0,15+x_f)^2} \Leftrightarrow \sqrt{K} = \frac{0,3-x_f}{0,15+x_f} \text{ AN: } x_f = 0,1205 \text{ mol}$$

D'où la composition du mélange à l'équilibre :

- $n(\text{ester}) = n(\text{eau}) = 0,15 + 0,1205 = 0,2705 \text{ mol.}$
- $n(\text{acide}) = n(\text{alcool}) = 0,3 - 0,1205 = 0,1795 \text{ mol.}$

c-

	Ester	+	Eau	\rightleftharpoons	Acide	+	Alcool.	
A t=0s	0,2705		0,2705 + n		0,1795		0,1795	mol
A t _f	0,2705 - x _f		0,2705 + n - x _f		0,1795 + x _f		0,1795 + x _f	mol
	0,243		0,243 + n		0,2065		0,2065	mol

$$x_f = 0,2705 \cdot 0,1 = 0,027 \text{ mol}$$

$$K = \frac{0,2065^2}{0,243 \times (0,243 + n)} = 0,44 \Rightarrow n = [0,2065^2 / (0,243 \times K)] - 0,243 \Rightarrow \text{AN : } n = 0,1557 \text{ mol}$$

Sachant que :

$$\bullet \quad n = \frac{m_{(H_2O)}}{M_{(H_2O)}} \Leftrightarrow m_{(H_2O)} = n \cdot M_{(H_2O)} \quad \text{AN: } m_{(H_2O)} = 2,8g$$

$$\bullet \quad \rho_{(H_2O)} = \frac{m_{(H_2O)}}{v_{(H_2O)}} \Leftrightarrow v_{(H_2O)} = \frac{m_{(H_2O)}}{\rho_{(H_2O)}}$$

$$\text{AN : } v_{(H_2O)} = \frac{2,8}{1} = 2,8 \text{ mL}$$

Exercice N°3:

1°/	ClO_4^-	+	Fe^{3+}	\rightleftharpoons	FeClO_4^{2+}	
A t=0s	0,02		0,02		0	mol.
A t $0 < t < t_f$	$0,02 - x$		$0,02 - x$		x	mol.
A t _f	$0,02 - x_f$		$0,02 - x_f$		x _f	mol.

$$2^\circ/ x_f = n_{\text{FeClO}_4^{2+}} = [\text{FeClO}_4^{2+}]_f \times v.$$

$$\text{AN: } x_f = 0,11 \times 0,1 = 0,011 \text{ mol.}$$

$x_m = 0,02 \text{ mol}$ puisque $x_m < x_f$ alors il s'agit d'une transformation limitée.

$$3^\circ/ K = \pi_{\text{éq}} = \frac{[\text{FeClO}_4^{2+}]_{\text{éq}}}{[\text{ClO}_4^-]_{\text{éq}} [\text{Fe}^{3+}]_{\text{éq}}} = \frac{x_f \cdot v}{(9 \cdot 10^{-3})^2} = \frac{0,011 \times 0,1}{(9 \cdot 10^{-3})^2} \quad \text{AN : } K = 13,58.$$

4°/

$$a - \pi = \frac{0,011 \times 0,12}{(9 \cdot 10^{-3})^2} = 16,29 \neq K \text{ alors le système n'est plus en équilibre chimique, il est en évolution.}$$

b- $\pi > K$ alors le système évolue spontanément dans le sens inverse

	ClO_4^-	+	Fe^{3+}	\rightleftharpoons	FeClO_4^{2+}	
A t=0s	0,009		0,009		0,011	mol.
A t _f	$0,009 + x_f$		$0,009 + x_f$		$0,011 - x_f$	mol.

$$13,58 = \frac{(0,011 - x_f) \times 0,12}{(9 \cdot 10^{-3} + x_f)^2} \text{ alors :}$$

$$1,1 \cdot 10^{-3} + 13,58 x_f^2 + 0,244 x_f = 1,32 \cdot 10^{-3} - 0,12 x_f.$$

$$13,58 x_f^2 + 0,364 x_f - 2,2 \cdot 10^{-4} = 0$$

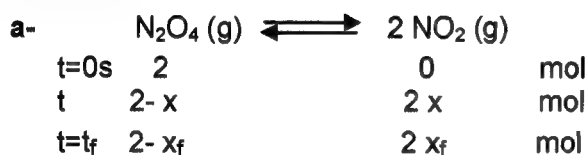
$$D'ou : x_{f_1} = 5,91 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$

$$x_{f_2} = -2,739 \cdot 10^{-2} \text{ mol} < 0 (\text{rejeté}).$$

Composition finale : $n_{\text{ClO}_4^-} = 9,59 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$, $n_{\text{Fe}^{3+}} = 9,59 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ et $n_{\text{FeClO}_4^{2+}} = 0,0104 \text{ mol}$.

Exercice N°4:

1°/



b- $\tau_{f_1} = \frac{x_f}{x_m} = \frac{x_f}{2}$ alors $x_f = 2 \tau_{f_1}$. AN : $x_f = 2 \times 0,2 = 0,4 \text{ mol}$ par suite

$$n(\text{N}_2\text{O}_4)_{\text{éq}} = 1,6 \text{ mol et } n(\text{NO}_2)_{\text{éq}} = 0,8 \text{ mol}.$$

2°/ Un système est en état d'équilibre à volume constante, une augmentation de la concentration de NO_2 favorise l'évolution du système dans le sens de la réaction qui tend à diminuer la concentration de NO_2 , c'est le sens inverse.

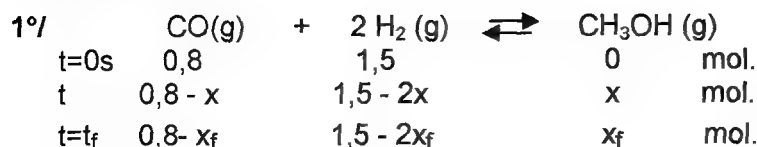
3°/

a- Une augmentation de la température provoque l'augmentation de la valeur de τ_f ($\tau_{f_1} < \tau_{f_2}$) alors

$x_{f_1} < x_{f_2}$ c-a-d que l'équilibre a évolué dans le sens direct, par suite la constante d'équilibre K augmente.

b- Suite a une augmentation de la température l'équilibre a évolué dans le sens direct (dissociation de N_2O_4) qui est endothermique car d'après la loi de modération un système est en état d'équilibre à pression constante, une augmentation de la température favorise l'évolution du système dans le sens de la réaction endothermique par suite le sens inverse (synthèse de N_2O_4) est exothermique.

4°/ un système est en état d'équilibre à température et à volume constants, une diminution de la pression favorise la réaction qui tend à augmenter le nombre de mole du mélange gazeux (le sens direct).

Exercice N°5

* Détermination de X_m : On suppose que la réaction est totale et on a $\frac{n_{\text{CO}}_0}{1} > \frac{n_{\text{H}_2}_0}{2}$ alors

$$1,5 - 2x_m = 0 \text{ d'où } x_m = 0,75 \text{ mol.}$$

* Détermination de X_f : $n_{\text{H}_2}_{\text{restant}} = 1,5 - 2x_f = 0,9 \text{ mol d'où } X_f = 0,3 \text{ mol.}$

* Détermination de τ_f : $\tau_f = \frac{x_f}{x_m}$. AN: $\tau_f = \frac{0,3}{0,75} = 0,4$.

2°/ Une augmentation de la température provoque l'augmentation du nombre de moles de dihydrogène restant c-a-d que l'équilibre a évolué dans le sens inverse qui est endothermique car d'après la loi de modération un système est en état d'équilibre à pression constante, une augmentation de la température favorise l'évolution du système dans le sens de la réaction endothermique par suite le sens direct (synthèse de méthanol) est exothermique.

3°/ Un système est en état d'équilibre à température et à volume constants, une augmentation de la pression favorise la réaction qui tend à diminuer le nombre de mole du mélange gazeux (le sens direct) alors que la constante d'équilibre K reste constante, car elle dépend que de la température.

4°/ Un système est en état d'équilibre à température et à volume constants, une augmentation de concentration de H_2 favorise la réaction qui tend à diminuer la concentration de H_2 (sens direct) par suite la quantité de monoxyde de carbone CO diminue.

L'ESSENTIEL DU COURS

A- Application de la loi d'action de masse aux réactions acide-base

* Rappel :

- Un monoacide est une entité chimique électriquement chargée ou non, capable de libérer un ion H^+ au cours d'une réaction chimique. $AH \rightleftharpoons H^+ + A^-$.
- Une monobase est une entité chimique électriquement chargée ou non, capable de capter un ion H^+ au cours d'une réaction chimique. $B + H^+ \rightleftharpoons BH^+$.
- Un couple acide base (AH/A^- ou BH^+/B) est un ensemble d'un acide et d'une base conjuguée l'une de l'autre.
- Une réaction acide base résulte d'un transfert d'ion H^+ d'un acide AH vers une base B d'un autre couple. $AH + B \rightleftharpoons A^- + BH^+$.

Les couples acide base mis en jeu sont AH/A^- et BH^+/B .

- Les couples Acide base de l'eau sont H_3O^+/H_2O et H_2O/OH^- .

* On considère la réaction acide base mettant en jeu les couples A_1H/A_1^- et A_2H/A_2^- :



La loi d'action de masse appliquée à la réaction acide base: $K = \frac{[A_1^-]_{eq} [A_2H]_{eq}}{[A_1H]_{eq} [A_2^-]_{eq}}$.

- Si $k > 1$ l'acide A_1H est plus fort que A_2H et la base A_2^- est plus forte que A_1^- .
- Si $k < 1$ l'acide A_2H est plus fort que A_1H et la base A_1^- est plus forte que A_2^- .
- Si $k = 1$ l'acide A_1H et A_2H sont de force comparables et les bases A_1^- et A_2^- sont de forces comparables.

* Remarques :

- Le couple acide base ayant l'acide le plus fort possède la base conjuguée la plus faible.
- La base conjuguée d'un acide fort est inerte.
- La base conjuguée d'un acide faible est faible.
- La base conjuguée d'un acide inerte est forte.
- Si $k > 10^4$ alors la réaction est pratiquement totale dans le sens direct.
- Si $k < 10^{-4}$ alors la réaction est pratiquement totale dans le sens inverse.

* Condition d'évolution spontanée : $A_1H + A_2^- \rightleftharpoons A_1^- + A_2H.$

$$\pi = \frac{[A_1^-] [A_2H]}{[A_1H] [A_2^-]} \text{ et } K = \frac{[A_1^-]_{eq} [A_2H]_{eq}}{[A_1H]_{eq} [A_2^-]_{eq}}.$$

- Si $\pi < k$ la réaction directe se produit spontanément.
 - Si $\pi > k$ la réaction inverse se produit spontanément.
 - Si $\pi = k$ le système n'évolue pas spontanément, il est en état d'équilibre chimique.
- * La constante d'acidité, K_a , d'un couple acide base AH/A^- est la constante d'équilibre de la réaction de l'acide AH avec l'eau : $AH + H_2O \rightleftharpoons A^- + H_3O^+$

$$K_a = \frac{[A^-]_{eq} [H_3O^+]_{eq}}{[AH]_{eq}}. K_a \text{ ne dépend que de la température.}$$

* Remarques :

- $pK_a = -\log k_a$ alors $k_a = 10^{-pK_a}$
- Un acide est d'autant plus fort que la valeur de sa constante d'acidité k_a est grande et que la valeur de son pK_a est faible.

- Pour la réaction : $A_1H + A_2^- \rightleftharpoons A_1^- + A_2H$. $K = \frac{[A_1^-]_{eq} [A_2H]_{eq}}{[A_1H]_{eq} [A_2^-]_{eq}} = \frac{k_{a_1}}{[H_3O^+]} \times \frac{[H_3O^+]}{K_{a_2}} = \frac{K_{a_1}}{K_{a_2}}$.

Alors $pK = pK_{a_1} - pK_{a_2}$

* La constante de basicité K_b d'un couple acide base est la constante d'équilibre de la réaction de la base avec l'eau : $B + H_2O \rightleftharpoons BH^+ + OH^-$

$$k_b = \frac{[BH^+][OH^-]}{[B]}. K_b \text{ ne dépend que de la température.}$$

* Remarques :

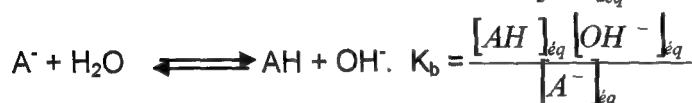
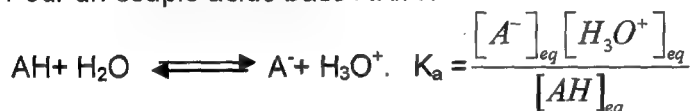
$pK_b = -\log k_b$ alors $k_b = 10^{-pK_b}$.

Une base est d'autant plus forte que la valeur de K_b est grande et que la valeur de son pK_b est faible.

Pour la réaction : $A_1H + A_2^- \rightleftharpoons A_1^- + A_2H$. $K = \frac{[A_1^-]_{eq} [A_2H]_{eq}}{[A_1H]_{eq} [A_2^-]_{eq}} = \frac{k_{b_2}}{[HO^-]} \times \frac{[HO^-]}{K_{b_1}} = \frac{K_{b_2}}{K_{b_1}}$.

alors $pK = pK_{b_2} - pK_{b_1}$

- Pour un couple acide base AH/A^- :



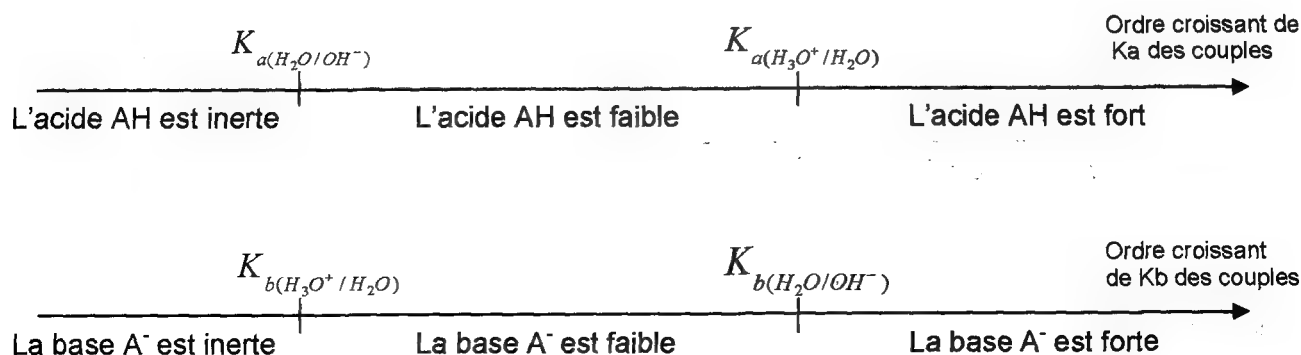
$K_a K_b = [H_3O^+]_{eq} \cdot [OH^-]_{eq} = k_e$ alors $pK_a + pK_b = pK_e$ avec $pK_e = -\log K_e$

A 25°C $K_e = [H_3O^+]_{eq} \cdot [OH^-]_{eq} = 10^{-14}$ et $pK_e = 14$.

A 25°C

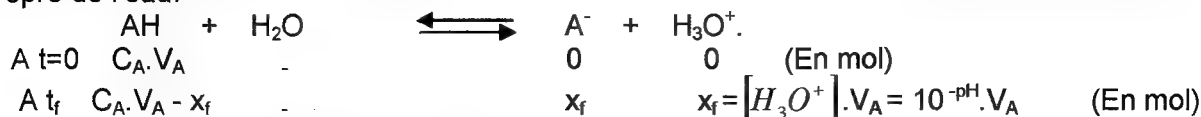
$$K_{a(H_3O^+/H_2O)} = \frac{[H_3O^+]_{eq} [H_2O]_{eq}}{[H_3O^+]_{eq}} = [H_2O]_{eq} = 55,55 ; K_{b(H_3O^+/H_2O)} = \frac{K_e}{K_{a(H_3O^+/H_2O)}} = 1,8 \cdot 10^{-16}$$

$$K_{a(H_2O/OH^-)} = \frac{[H_3O^+]_{eq} [OH^-]_{eq}}{[H_2O]_{eq}} = \frac{k_e}{[H_2O]_{eq}} = 1,8 \cdot 10^{-16} ; K_{b(H_2O/OH^-)} = \frac{K_e}{K_{a(H_2O/OH^-)}} = 55,55$$



* Le taux d'avancement final de la réaction d'ionisation d'un acide AH dans l'eau.

Si la concentration molaire de la solution d'acide AH $C_A > 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1}$ et le pH de sa solution est inférieur à 6 alors on peut négliger la quantité de matière d'ion OH^- provenant de l'ionisation propre de l'eau.



$$\text{D'autre part : } \tau_f = \frac{x_f}{x_m}$$

En supposant que la réaction est totale $C_A \cdot V_A - x \geq 0$ alors $x \leq C_A \cdot V_A$ d'où $x_m = C_A \cdot V_A$

$$\text{par suite } \tau_f = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]_A}{C_A} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{C_A} = \frac{10^{-\text{pH}}}{C_A}$$

Si l'acide est fort alors $[\text{H}_3\text{O}^+] = C_A$ d'où $\tau_f = 1$.

Si l'acide est faible alors $[\text{H}_3\text{O}^+] < C_A$ d'où $\tau_f < 1$.

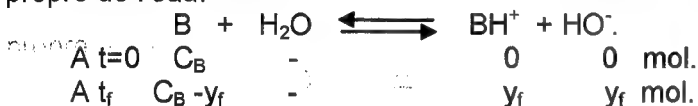
* Deux solutions d'acide de même concentration C, l'acide le plus fort est celui dont le τ_f de sa réaction avec l'eau est le plus grand ou le pH de sa solution est le plus petit.

* Deux solutions d'acide de même pH, l'acide le plus fort est celui dont la concentration de sa solution aqueuse est la plus petite.

* Deux réactions d'ionisation dans l'eau de deux acides de même τ_f , l'acide le plus fort est celui dont la concentration de sa solution aqueuse est la plus petite.

* Le taux d'avancement final de la réaction d'ionisation d'une base B dans l'eau.

Si la concentration molaire de la solution de base B $C_B > 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1}$ et le pH de sa solution est supérieur à 8 alors on peut négliger la quantité de matière d'ion H_3O^+ provenant de l'ionisation propre de l'eau.



* On suppose que la réaction est totale alors $C_B - y_m = 0$ alors $C_B = y_m$.

$$* y_f = [\text{OH}^-] = \frac{K_e}{[\text{H}_3\text{O}^+]} = \frac{K_e}{10^{-\text{pH}}} = \frac{10^{-\text{p}K_e}}{10^{-\text{pH}}} = 10^{\text{pH} - \text{p}K_e} \text{ d'où } \tau_f = \frac{y_f}{y_m} = \frac{10^{\text{pH} - \text{p}K_e}}{C_B}$$

Si la base est forte alors $[\text{OH}^-] = C_B$ d'où $\tau_f = 1$.

Si la base est faible alors $[\text{OH}^-] < C_B$ d'où $\tau_f < 1$.

* Deux solutions de base de même concentration C, la base la plus forte est celle dont le τ_f de sa réaction avec l'eau est le plus grand ou le pH de sa solution est le plus grande.

* Deux solutions de base de même pH, la base la plus forte est celle dont la concentration de sa solution aqueuse est la plus petite.

* Deux réactions d'ionisation dans l'eau de deux bases de même τ_f , la base la plus forte est celui dont la concentration de sa solution aqueuse est la plus petite.

EXERCICES

Exercice N°1 :

Un mélange de volume V contient à l'état d'équilibre dynamique les entités chimiques suivantes :

Entité chimique	HF	$C_2O_4^{2-}$	$HC_2O_4^-$	F^-
Quantité de matière (mol)	10^{-2}	10^{-2}	$2,5 \cdot 10^{-3}$	$4 \cdot 10^{-3}$

1°/

- a- Donner les couples acide base formés à partir des quatre entités chimiques précédentes.
- b- Ecrire l'équation de la réaction qui met en jeu les deux couples tel que $HC_2O_4^-$ est un réactif.
- c- Calculer la constante d'équilibre K de la réaction.
- d- Classer les deux couples selon la force croissante de leurs bases.

2°/ On ajoute au système en équilibre $1,5 \cdot 10^{-3}$ mol de $HC_2O_4^-$ à la même température.

- a- Indiquer, en justifiant la réponse, le sens d'évolution spontané de la transformation.
- b- Calculer la nouvelle composition du mélange à l'équilibre.

Exercice N°2 :

On dispose de deux solutions aqueuses d'acides supposés faibles.

* (S_1) est une solution d'acide méthanoïque ($HCOOH$) de concentration molaire $C_1 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ et de $pH_1 = 2,85$.

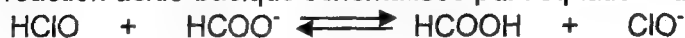
* (S_2) est une solution d'acide hypochloreux ($HClO$) de concentration molaire $C_2 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ et de $pH_2 = 4,75$.

Les mesures sont effectuées à 25°C , température pour laquelle $pK_{a1} (HCOOH / HCOO^-) = 3,7$.

1°/

- a- Ecrire les équations des réactions de chacun de ces deux acides avec l'eau.
- b- Déterminer les taux d'avancement final (τ_{1f}) et (τ_{2f}) des réactions qui accompagnent la dissolution respectivement des acides $HCOOH$ et $HClO$ dans l'eau.
- c- Comparer la force des acides et leurs bases conjuguées. Justifier la réponse.

2°/ On considère la réaction acido-basique schématisée par l'équation suivante :



La constante d'équilibre relative à cette réaction chimique est $K = 1,6 \cdot 10^{-4}$.

a- Retrouver la comparaison de la force des acides et des bases des deux couples. Expliquer.

b- Exprimer la constante d'équilibre, K, de la réaction en fonction de pK_{a1} et de pK_{a2} du couple $HClO / ClO^-$. Déduire la valeur de pK_{a2} .

3°/ On considère le système formé par les quatre espèces chimiques de concentrations :

$$[ClO^-] = [HCOOH] = 0,01 \text{ mol.L}^{-1} \quad \text{et} \quad [HClO] = [HCOO^-] = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$$

- a- Dans quel sens évolue le système spontanément ? Justifier.
- b- Déterminer la composition du mélange (en mol.L^{-1}) à la fin de la réaction.

Exercice N°3 :

Pour préparer 1 L d'une solution aqueuse d'acide éthanóïque (S_1), on dissout un volume $V_0 = 5,7 \text{ mL}$ d'acide éthanóïque liquide dans l'eau.

1°/

a- Déterminer la quantité d'acide éthanóïque, n_A , dissout dans l'eau.

b- Déduire la concentration molaire, C_A , de l'acide éthanóïque dans la solution (S_1).

On donne : Masse volumique de l'acide éthanóïque : $\rho_{(CH_3COOH)} = 1,05 \text{ g.cm}^{-3}$

$M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$, $M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$, $M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$.

2°/

a- Dresser le tableau d'avancement correspondant à l'ionisation de l'acide éthanóïque dans l'eau.

b- Calculer le taux d'avancement final, τ_f , de la réaction de dissociation ionique de l'acide éthanóïque dans l'eau (on néglige la quantité des ions H_3O^+ provenant de l'ionisation propre de l'eau). Conclure.

On donne : pH de la solution (S_1) = 2,9.

3°/ Le tableau suivant regroupe les valeurs des pK_a de deux couples acide base C_1 et C_2 .

Couple acide/ base	$C_1 : \dots\dots / NH_3$	$C_2 : HCOOH / \dots\dots\dots$
pKa	$pK_{a1} = 9,24$	$pK_{a2} = 3,75$

a- Déterminer la forme acide du couple C_1 et la forme basique du couple C_2 .

b- Comparer, en justifiant la réponse, la force des acides de ces deux couples acide/ base.

c- Ecrire l'équation de la réaction entre les espèces fortes des deux couples.

d- Exprimer la constante d'équilibre, K , de cette réaction en fonction de pK_{a1} et de pK_{a2} .

Calculer sa valeur.

CORRECTION

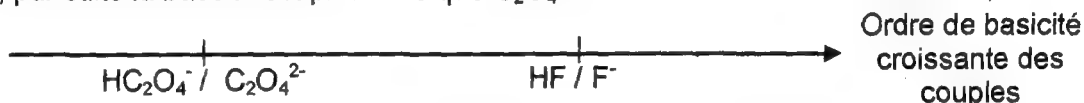
Exercice N°1 :

1°/



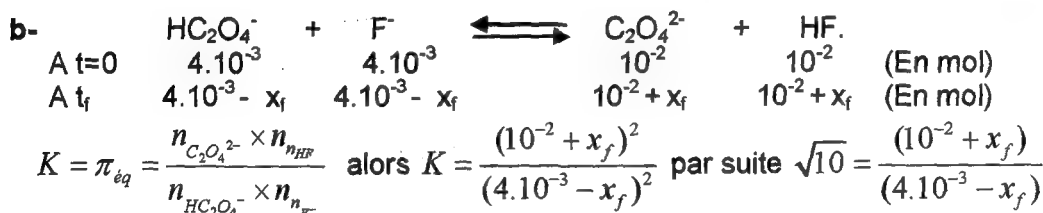
$$\text{c- } K = \pi_{\text{eq}} = \frac{[\text{C}_2\text{O}_4^{2-}][\text{HF}]}{[\text{HC}_2\text{O}_4^-][\text{F}^-]} = \frac{\frac{n_{\text{C}_2\text{O}_4^{2-}}}{V} \times \frac{n_{\text{HF}}}{V}}{\frac{n_{\text{HC}_2\text{O}_4^-}}{V} \times \frac{n_{\text{F}^-}}{V}} = \frac{n_{\text{C}_2\text{O}_4^{2-}} \times n_{\text{HF}}}{n_{\text{HC}_2\text{O}_4^-} \times n_{\text{F}^-}} \quad \text{AN : } K = \frac{10^{-2} \times 10^{-2}}{2,5 \cdot 10^{-3} \times 4 \cdot 10^{-3}} = 10.$$

d- $K = 10 > 1$, alors les espèces figurés dans les réactifs sont plus forts que ceux figurés dans les produits, par suite la base F^- est plus forte que $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$.



2°/

a- D'après la loi de modération relative aux concentrations, toute augmentation de la concentration de l'un des constituants d'un système en état d'équilibre chimique, à pression et température constante favorise le sens qui tend à diminuer la concentration de ce constituant ; par suite l'ajout de $1,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ de HC_2O_4^- au système en équilibre favorise le sens direct.



d'où $0,0026 - 4,16 \times x_f = 0$ on trouve alors $x_f = 6,24 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$.

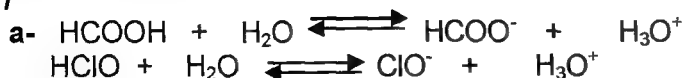
Composition molaire du mélange final :

$$n_{\text{HC}_2\text{O}_4^- / f} = n_{\text{F}^- / f} = 4 \cdot 10^{-3} - x_f \quad \text{AN : } n_{\text{HC}_2\text{O}_4^- / f} = n_{\text{F}^- / f} = 3,37 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$n_{\text{C}_2\text{O}_4^{2-} / f} = n_{\text{HF} / f} = 10^{-2} + x_f \quad \text{AN : } n_{\text{C}_2\text{O}_4^{2-} / f} = n_{\text{HF} / f} = 1,06 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

Exercice N°2 :

1°/



$$\text{b- } \tau_{1f} = \frac{10^{-\text{pH}_1}}{C_1} \quad \text{AN : } \tau_{1f} = \frac{10^{-2,85}}{10^{-2}} = 0,14. \quad \tau_{2f} = \frac{10^{-\text{pH}_2}}{C_2} \quad \text{AN : } \tau_{2f} = \frac{10^{-4,75}}{10^{-2}} = 1,8 \cdot 10^{-3}.$$

c- $\tau_{1f} > \tau_{2f}$: $C_1 = C_2$ l'acide HCOOH est plus fort que HClO.

Or le couple acide-base ayant l'acide le plus fort renferme la base la plus faible, alors la base ClO^- est plus forte que HCOO^- .

2°/

a- $K < 1$: Les espèces figurées dans les produits sont plus fort que celles figurées dans les réactifs donc :

L'acide HCOOH est plus fort que HClO.

La base ClO^- est plus forte que HCOO^- .

$$b- K = \left(\frac{[\text{HCOOH}] \times [\text{ClO}^-]}{[\text{HCOO}^-] \times [\text{ClOH}]} \times \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{H}_3\text{O}^+]} \right)_{\text{eq}} = \left(\frac{[\text{HCOOH}]}{[\text{HCOO}^-]} \times \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] \times [\text{ClO}^-]}{[\text{ClOH}]} \right)_{\text{eq}} = \frac{K_{a_2}}{K_{a_1}}$$

$$d'ou : K = \frac{10^{-pK_{a_2}}}{10^{-pK_{a_1}}}$$

$$\text{Calcul de } pK_{a_2} : pK_{a_2} = pK + pK_{a_1}.$$

$$AN : pK_{a_2} = 7,5.$$

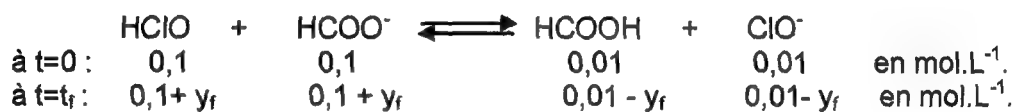
3°/

a-

$$\pi = \frac{[\text{HCOOH}] \times [\text{ClO}^-]}{[\text{HCOO}^-] \times [\text{ClOH}]} \quad AN : \pi = \frac{0,01^2}{0,1^2} = 10^{-2}$$

$\pi > K$: Le système évolue spontanément dans le sens inverse.

b-



$$K = \frac{(0,01 - y_f)^2}{(0,1 + y_f)^2} \quad \text{alors } \sqrt{K} = \frac{(0,01 - y_f)}{(0,1 + y_f)} \quad \text{par suite } 0,01 - y_f = 1,265 \cdot 10^{-3} + 1,265 \cdot 10^{-2} y_f$$

$$D'où y_f = 8,6 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.$$

A l'équilibre, on a : $[\text{HClO}] = [\text{HCOO}^-] = 0,1086 \text{ mol.L}^{-1}$ et $[\text{ClO}^-] = [\text{HCOOH}] = 1,4 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$.

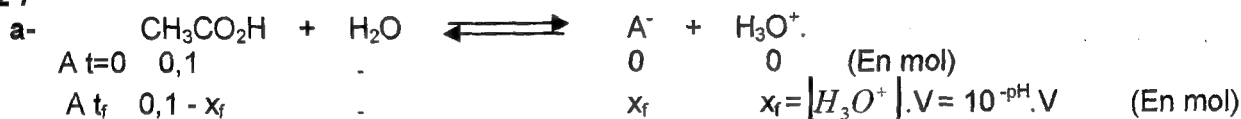
Exercice N°3 :

1°/

$$\text{a- } n_A = \frac{m_A}{M_A} = \frac{\rho_A V_0}{M_{\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}}} \quad \text{AN: } n_A = \frac{1,05 \times 5,7}{(12 \times 2 + 16 \times 2 + 4)} = 10^{-1} \text{ mol.}$$

$$\text{b- } C_A = \frac{n_A}{V} \quad \text{AN: } C_A = \frac{0,1}{1} = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}.$$

2°/



$$\text{b- } \tau_f = \frac{x_f}{x_m}.$$

En supposant que la réaction est totale $C_A \cdot V - x \geq 0$ alors $x \leq C_A \cdot V$ d'où $x_m = C_A \cdot V$

$$\text{par suite } \tau_f = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{C_A} = \frac{10^{-\text{pH}}}{C_A} \quad \text{AN: } \tau_f = \frac{10^{-2,9}}{0,1} = 0,012 < 1 \text{ alors l'acide } \text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$$

est un acide faible.

3°/



b- $\text{pK}_{a2} > \text{pK}_{a1}$. De deux couples acide base celui qui possède le pKa le plus petit renferme l'acide le plus fort donc l'acide HCOOH est plus fort que NH_4^+ .



$$\text{d- } K = \left(\frac{[\text{HCOO}^-] \cdot [\text{NH}_4^+]}{[\text{NH}_3][\text{HCOOH}]} \right)_{\text{eq}}$$

$$K = \left(\frac{[\text{HCOO}^-] \cdot [\text{NH}_4^+]}{[\text{NH}_3][\text{HCOOH}]} \times \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{H}_3\text{O}^+]} \right)_{\text{eq}} = \left(\frac{[\text{HCOO}^-] \times [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HCOOH}]} \times \frac{[\text{NH}_4^+]}{[\text{NH}_3][\text{H}_3\text{O}^+]} \right)_{\text{eq}} = \frac{K_{a2}}{K_{a1}}$$

$$\text{d'où } K = \frac{10^{-\text{pK}_{a2}}}{10^{-\text{pK}_{a1}}} \quad \text{AN: } K = \frac{10^{-3,75}}{10^{-9,24}} = 3,09 \cdot 10^5.$$

DEVOIRS

DUREE : 2 H

EPREUVE -1-

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :

On étudie la transformation des ions iodures I^- avec les ions peroxodisulfate $S_2O_8^{2-}$.
L'équation chimique qui symbolise la réaction modélisant la transformation est :



Pour étudier l'avancement de la réaction, on dose le diiode formé à l'aide d'une solution de thiosulfate de sodium $Na_2S_2O_3$. L'équation qui symbolise la réaction de dosage du diiode est :



Dans un bécher, on introduit un volume $V_1 = 40 \text{ cm}^3$ d'une solution d'iodure de potassium KI de concentration $C_1 = 0,5 \text{ mol.L}^{-1}$ et 2 cm^3 d'une solution d'empois d'amidon.

A l'aide d'une burette on ajoute un volume $V_0 = 0,5 \text{ cm}^3$ d'une solution de thiosulfate de sodium $Na_2S_2O_3$ de concentration $C_0 = 1 \text{ mol.L}^{-1}$.

A l'instant $t = 0$ s on ajoute un volume $V_2 = 10 \text{ cm}^3$ d'une solution aqueuse de peroxodisulfate de potassium $K_2S_2O_8$ de concentration $C_2 = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$ et on déclenche le chronomètre, en suite on note l'instant t_p au quel apparaît une coloration bleue dans le mélange à cet instant, on ajoute de nouveau au mélange un volume $V_0 = 0,5 \text{ cm}^3$ de la solution de thiosulfate de sodium $Na_2S_2O_3$.

On trace la courbe représentant les variations de l'avancement, x , de la réaction en fonction du temps

- 1°) a- Pour quelle raison utilise-t-on la solution d'empois d'amidon ?
b- Expliquer pourquoi la couleur bleue n'apparaît pas entre deux rajouts successifs.

- 2°) a- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système chimique.
b- Montrer que l'avancement de la réaction

$$x \text{ à l'instant } t_p \text{ s'écrit : } x = \frac{1}{2} p C_0 V_0.$$

Avec p représente le nombre de fois d'ajout du volume V_0 .

- 3°) a- Définir la vitesse instantanée d'une réaction chimique.
b- Déterminer la valeur de la vitesse de la réaction à $t_1 = 20 \text{ mn}$
c- Déterminer l'instant t_3 au quel la vitesse moyenne de la réaction entre $t_2 = 5 \text{ mn}$ et t_3 est égale à la vitesse instantanée de la réaction à $t_1 = 20 \text{ mn}$.
d- Justifier graphiquement que la vitesse de la réaction diminue au cours du temps.

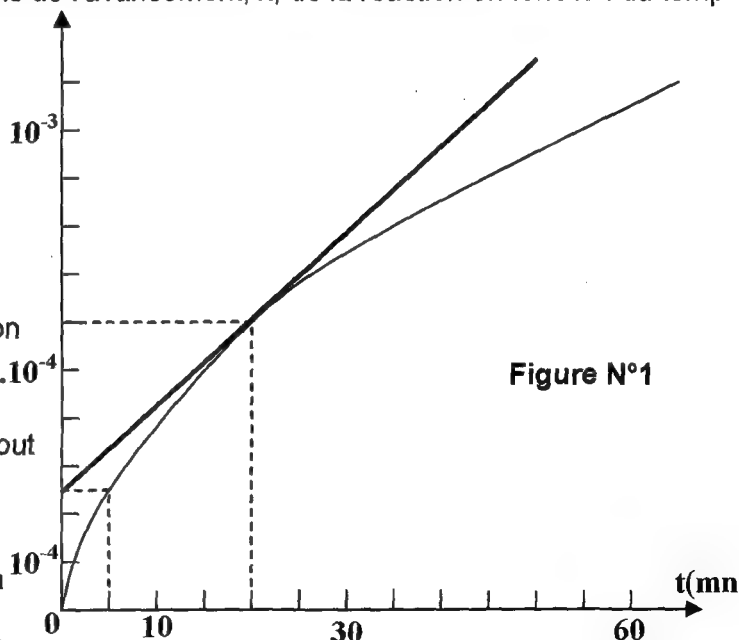
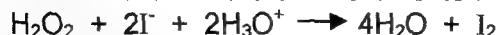


Figure N°1

- 4°) a- Déterminer l'avancement final x_f de la réaction.
b- Déterminer la concentration molaire des ions I^- dans le mélange lorsque $p = 3$.

EXERCICE N°2 :

L'équation bilan de la réduction totale et lente de l'eau oxygénée H_2O_2 par les ions iodure I^- est :



La réaction de réduction de H_2O_2 dans un excès d'ions H_3O^+ est réalisée suivant les différentes conditions expérimentales précisées dans le tableau suivant :

Numéro de l'expérience	(1)	(2)	(3)
Nombre de mole initial de H_2O_2 (en 10^{-3} mol)	n_0	n_0	n_0
Nombre de mole initial de I^- (en 10^{-3} mol)	40	80	80
Température du milieu réactionnel ($^{\circ}\text{C}$)	20	40	20

On suit l'évolution de l'avancement de la réaction en fonction du temps et on représente la courbe $x = f(t)$ dans chaque expérience. Figure -1-

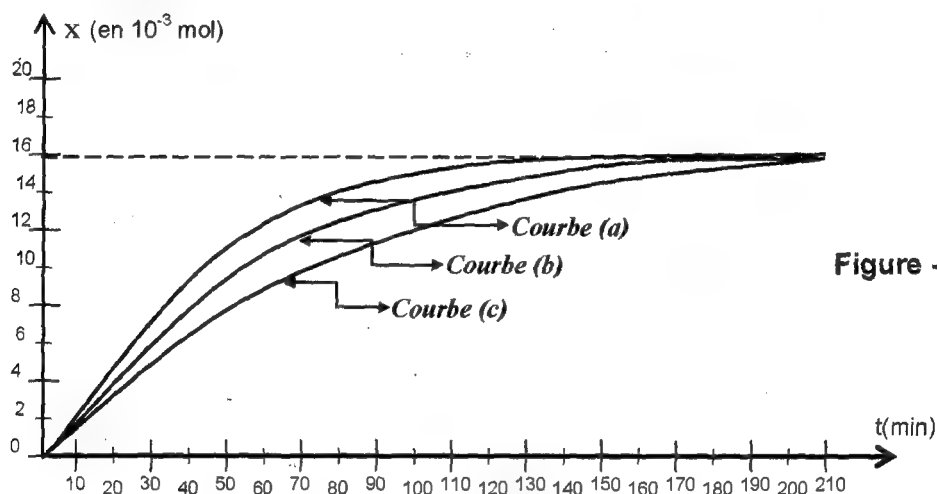


Figure -1-

1°/ Préciser, en le justifiant, la nature du réactif en défaut, déduire la valeur de n_0 .

2°/ Attribuer, en le justifiant, le numéro de l'expérience qui convient, à chacun des courbes (a), (b) et (c).

3°/ L'ajout d'eau glacée permet de ralentir fortement l'évolution de la réaction de réduction de H_2O_2 .

Quels sont les facteurs cinétiques responsables de ce ralentissement.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

L'expérience(1) met en œuvre la charge d'un condensateur de capacité C_1 , puis sa décharge. (figures 1 et 2)

Figure -1-

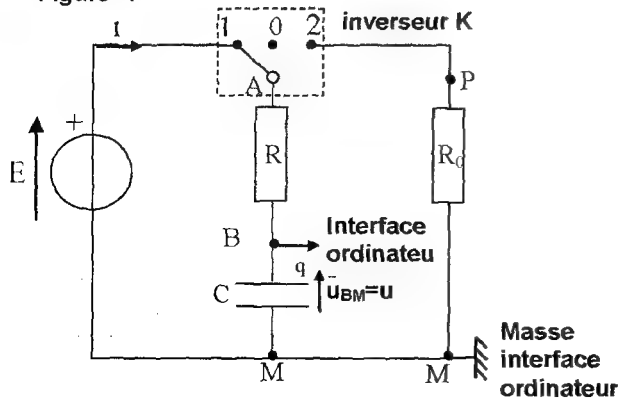
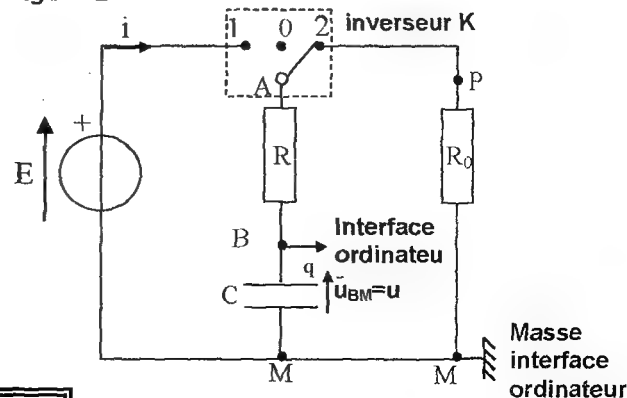


Figure -2-



L'expérience -2- est identique mais le condensateur est différent, sa capacité est C_2 .

Les évolutions de la tension u_{BM} aux bornes du condensateur en fonction du temps sont obtenues par un dispositif informatisé et visibles sur le graphe de la figure -3-.

L'inverseur K est d'abord en position neutre 0 et le condensateur est déchargé. A $t = 0s$, on place l'inverseur K en position 1 et la charge du condensateur débute. Le passage non instantané de K, des positions 1 à 2, s'effectue entre les dates $t_1 = 300ms$ et $t_2 = 500 ms$. A t_2 débute la décharge.

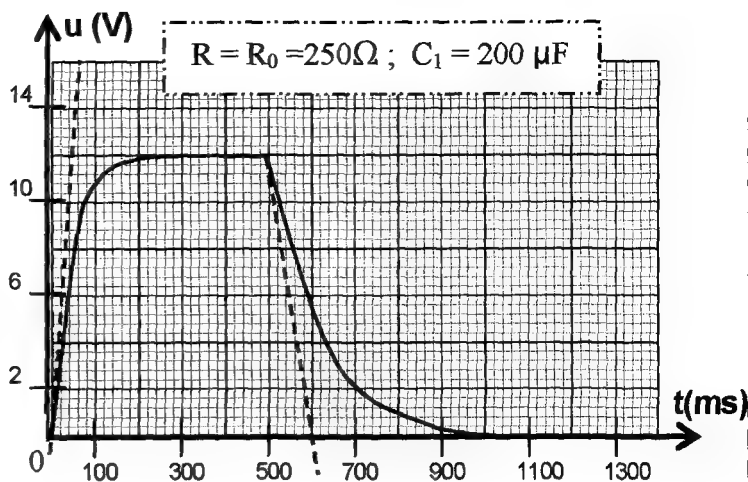


Figure -3-

On donne : $R = R_0 = 250 \Omega$; $C_1 = 200 \mu F$; Le générateur G délivre une tension constante $E = 12 V$. Dans tout le problème, le sens arbitraire positif choisi pour le courant dans la branche ABM est de A vers M.

Notations : $q_B = q$; $i = i_{BM}$; $u_{BM} = u$.

Expérience-1-

1°/ On charge le condensateur: indiquer sur un schéma, le sens du déplacement des porteurs de charges, la polarité des armatures et le sens du courant.

2°/ Charge : $0 < t < t_1$

- Etablir que l'équation différentielle vérifiée par $u_{BM} = u$ est de la forme $\tau_1 \frac{du}{dt} + u = A$.
- Déduire les valeurs respectives de τ_1 et de A lors de la charge.
- A partir de l'équation différentielle, déterminer l'unité de τ_1 . Quel est le nom donné à τ_1 ?
- Retrouver à partir de la figure -3- la valeur de τ_1 .
- A l'aide du graphe de la figure -3-, déterminer la durée minimale nécessaire pour que l'on puisse pratiquement confondre u et E. Comparer cette durée à τ_1 .
- Vérifier que $u = E (1 - e^{-t/\tau_1})$ est une solution de l'équation différentielle vérifiée par u.
 - Calculer la valeur de l'intensité du courant électrique circulant dans le circuit à l'instant de date $t = 100 ms$.

3°/ Passage non instantané de K des positions 1 à 2 : $t_1 < t < t_2$

- Pourquoi la tension u reste-t-elle constante entre les deux dates t_1 et t_2 ?
- Quelles sont les valeurs de i et q dans l'intervalle t_1 et t_2 ?

4°/ Décharge : $t > t_2$

K est en position 2 (à t_2 , débute la décharge)

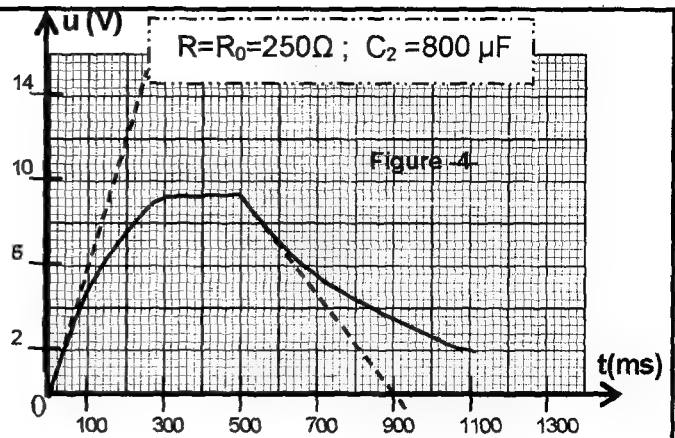
- Montrer que l'équation différentielle vérifiée par u reste de la forme $\tau'_1 \frac{du}{dt} + u = A'$.
- En déduire les valeurs respectives de τ'_1 et A' .
- Comparer τ_1 et τ'_1 . Fournir une explication permettant de justifier cette comparaison.

Expérience-2

Le condensateur précédent est remplacé par un autre de capacité $C_2 = 4C_1 = 800 \mu F$ et on recommence la charge et la décharge.

Figure-4-

En s'inspirant des résultats précédents, interpréter les différences, entre les courbes des figures -3- et -4-.



EXERCICE N°2 :

On réalise le circuit électrique de la figure -5- comprenant un GBF, une bobine de résistance r négligeable et d'inductance L et un résistor de résistance R montés en série.

Le GBF délivre une tension alternative triangulaire (tension en dents de scie) de fréquence N .

Un système d'acquisition de données relié à un ordinateur permet d'afficher à l'écran les variations en fonction du temps de la tension $u_1(t)$ aux bornes de la bobine et de l'intensité $i(t)$ du courant qui circule dans le circuit .Figure -6- .

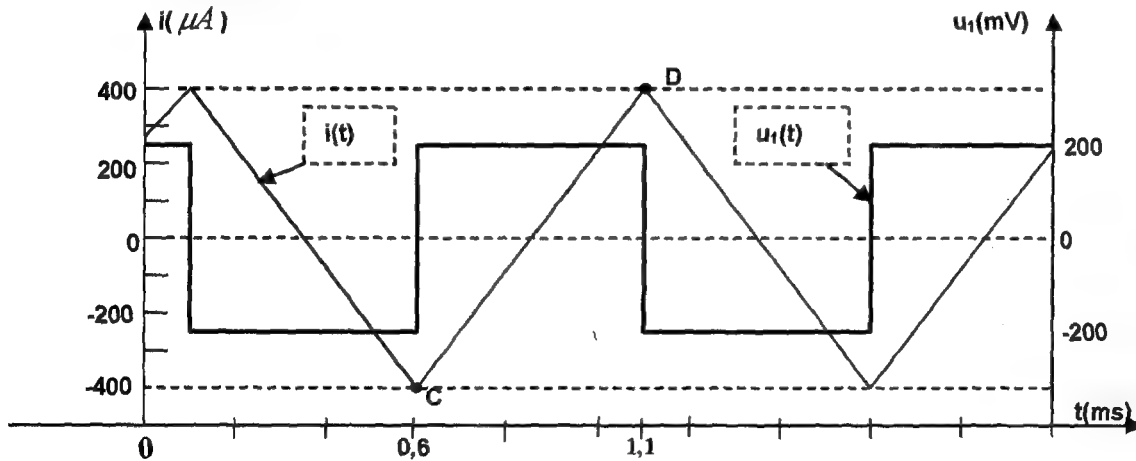
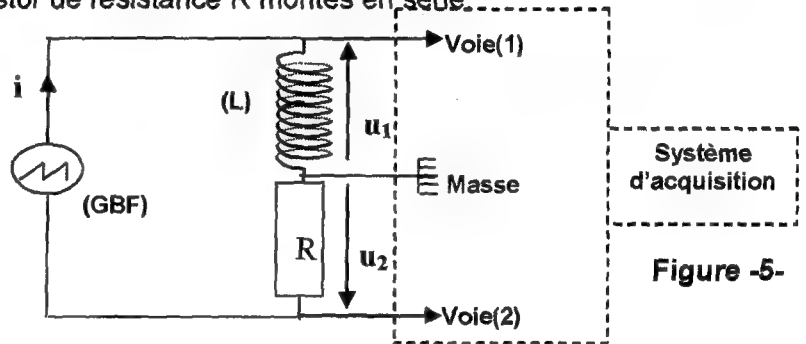


Figure -6-

1°/a- Vérifier à l'aide de la figure-6- que la fréquence du GBF est réglée sur 1 kHz.

b- Exprimer en fonction de i la tension u_2 ? En déduire les opérations que devra effectuer le logiciel de traitement des données pour afficher l'intensité du courant $i(t)$ à l'écran de l'ordinateur.

2°/a- Comment peut-t-on expliquer l'apparition d'un phénomène d'auto induction dans la bobine ?

b- Exprimer la tension $u_1(t)$ aux bornes de la bobine en fonction de l'inductance L de la bobine et de l'intensité i du courant.

3°/ A partir de la demi -période comprise entre les points C et D de la figure-6- .

a- Déterminer la valeur de u_1 .

b- En déduire la valeur de l'inductance L .

c- Calculer l'énergie magnétique emmagasinée dans la bobine à l'instant $t = 0,6 \text{ ms}$.

DUREE : 2 H

EPREUVE -2-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :

On traite une masse $m = 2\text{ g}$ de carbonate de calcium CaCO_3 par un volume $V = 100\text{ mL}$ d'une solution d'acide chlorhydrique HCl de concentration $C = 0,1\text{ mol.L}^{-1}$. On obtient la réaction lente et totale modélisée par l'équation : $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_3\text{O}^+ \longrightarrow 3\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{Ca}^{2+}$

A l'aide d'un dispositif approprié, on mesure le volume $V(\text{CO}_2)$ de dioxyde de carbone dégagé, sous une pression constante et à la température 25°C , à des instants différents.

On obtient le graphe de la figure-1-.

1°/

- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système et préciser le réactif limitant.
- Déterminer l'avancement final x_f de la réaction.
- Compléter la courbe de la figure-1- sachant que la réaction se termine à la date $t_f = 200\text{ s}$.

2°/

- Définir le temps de demi-réaction et déterminer sa valeur.
- Déterminer à cette date la masse de CaCO_3 restante et la concentration des ions Ca^{2+} dans le mélange.

3°/

- Etablir l'expression de la vitesse instantanée de la réaction en fonction de $V(\text{CO}_2)$.
- Préciser graphiquement comment évolue cette vitesse au cours du temps.
- Déterminer la valeur de la vitesse de la réaction à l'instant de date $t_0 = 0$, en déduire la date à laquelle la vitesse est $V(t_1) = \frac{1}{3} V(t_0)$.

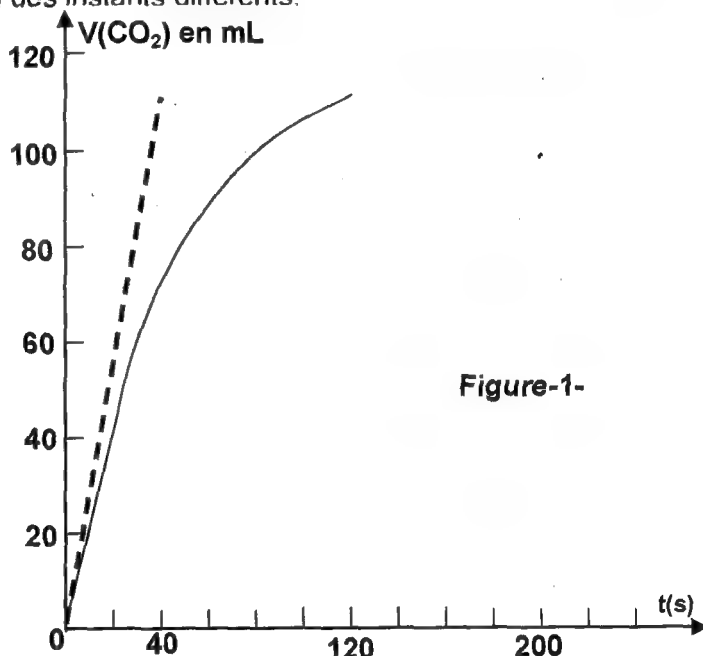


Figure-1-

4°/a- Montrer que le nombre de moles de H_3O^+ restant est donné par la relation : $n(\text{H}_3\text{O}^+) = CV - \frac{2V(\text{CO}_2)}{V_m}$.

- Tracer l'allure de la courbe $n(\text{H}_3\text{O}^+) = f(t)$, en indiquant les points les plus remarquables.

On donne : Masse molaire moléculaire de $(\text{CaCO}_3) = 100\text{ g.mol}^{-1}$.

Volume molaire $V_m = 24\text{ L.mol}^{-1}$ à 25°C .

- Quel est l'effet de l'addition d'une masse m' de CaCO_3 au mélange réactionnel sur la vitesse de la réaction à $t_0 = 0$ et sur son avancement maximal.

EXERCICE N°2 :

On réalise l'oxydation des ions iodures par l'eau oxygénée supposée totale en milieu acide selon l'équation :



1°/

a- Définir la vitesse instantanée de la réaction.

b- Comment évolue cette vitesse au cours du temps? Justifier.

2°/ On effectue quatre expériences avec la même quantité d'acide en excès.

Expérience	Température (°C)	$[H_2O_2]_{0m} (mmol.L^{-1})$	$[I^-]_{0m} (mmol.L^{-1})$	$\frac{dy}{dt} (mmol.L^{-1}.s^{-1}) \text{ à } t=0s$
(1)	20	30	100	2
(2)	20	30	200	4
(3)	20	40	100	2,8
(4)	35	40	100	6,6

a- Définir un facteur cinétique.

b- Montrer comment ces quatre expériences permettent de mettre en évidence certains facteurs cinétiques.

3°/ Tracer dans le même système d'axes l'allure des courbes d'évolution de l'avancement volumique, y, en fonction du temps dans les expériences (2) et (3).

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

On considère le circuit électrique de la figure -2- formé par :

- Deux résistors de même résistance $R = 500 \Omega$.
- un condensateur initialement déchargé et de capacité C.
- Un générateur de tension de fem E.
- Un commutateur K.

II/ A l'instant de date $t_0=0$, on place le commutateur K sur la position (1).

1°/

a- Montrer que l'équation différentielle régissant la variation de l'intensité, i, du courant électrique qui s'écrit sous

la forme de : $RC \cdot \frac{di}{dt} + i = 0$.

b- Cette équation différentielle admet comme solution : $i(t) = Ae^{\alpha t}$.

Déterminer les constantes non nulles A et α .

2°/ Un système informatisé et non représenté sur la figure -2- permet de tracer les courbes d'évolution, au cours du temps, de l'intensité i du courant électrique qui circule dans le circuit et celle de l'énergie électrostatique, E_c , emmagasinée dans le condensateur. Figure -3- et -4-.

a- Montrer graphiquement qu'il s'agit d'un phénomène de charge du condensateur.

b- Déterminer :

b₁- La valeur de l'intensité, I_0 , du courant électrique à $t_0=0$.

b₂- L'énergie électrique maximale stockée dans le condensateur.

b₃- La constante de temps τ du dipôle RC.

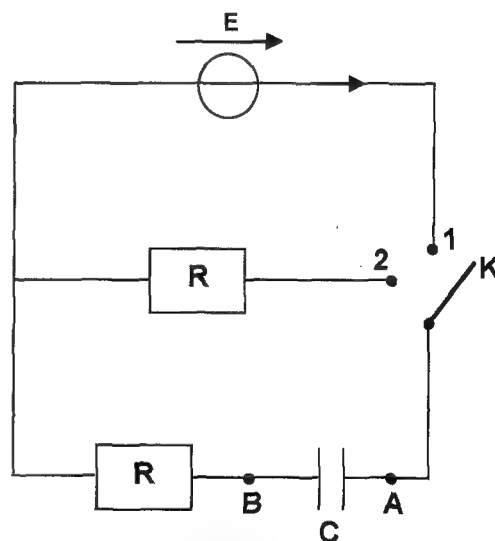
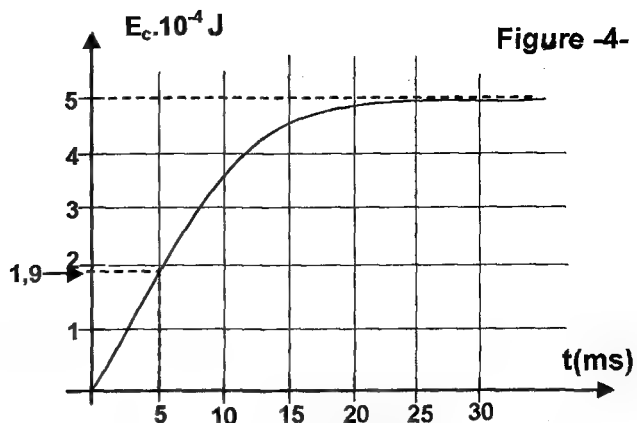
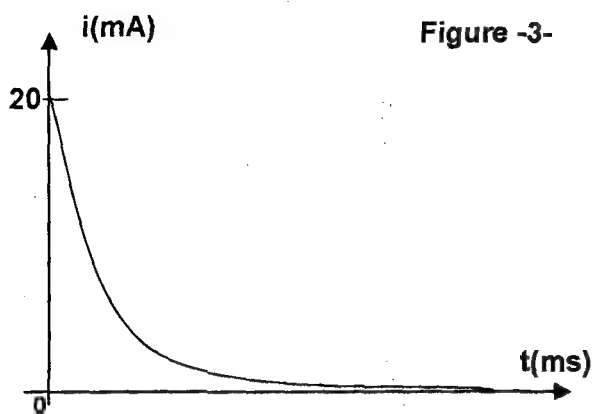


Figure-2-



3°/ Déterminer l'énergie emmagasinée dans le condensateur lorsque la tension à ses bornes $u_C = 3u_R$.

III/ Lorsque le condensateur atteint sa charge maximale et à une date prise comme nouvelle origine des temps, on bascule le commutateur K sur la position -2-.

1°/ Nommer et expliquer le phénomène qui a eu lieu.

2°/

a- Déterminer la valeur de la constante de temps, τ' , associé à ce phénomène.

b- Représenter dans le même système d'axes la tension électrique, $u_C(t)$, aux bornes du condensateur et la tension électrique, $u_R(t)$, aux bornes du dipôle résistor R en fonction du temps en précisant les coordonnées des points de début et de la fin du phénomène.

3°/ Calculer l'énergie dissipée par effet joule entre les dates $t_0=0$ et $t=\tau'$.

EXERCICE N°2 :

On réalise le circuit électrique comprenant en série :

- Une bobine purement inductive d'inductance $L = 0,5 \text{ H}$,
- Un résistor de résistance $R = 50 \Omega$,
- Un générateur basse fréquence (GBF) délivrant une tension triangulaire.

Un oscilloscope branché comme c'est indiqué sur la figure-5-

La sensibilité horizontale est réglée sur $10\text{ms} \cdot \text{div}^{-1}$ et la sensibilité verticale de la voie Y_2 sur $2 \text{ V} \cdot \text{div}$.

On obtient sur cette voie inversée, l'oscillogramme de la figure-6-

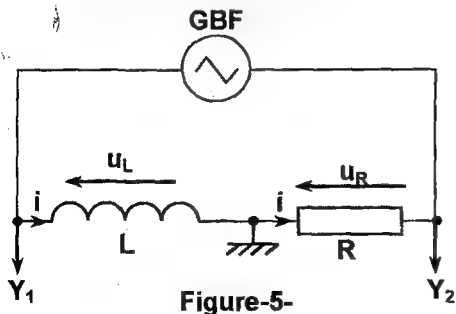


Figure-5-

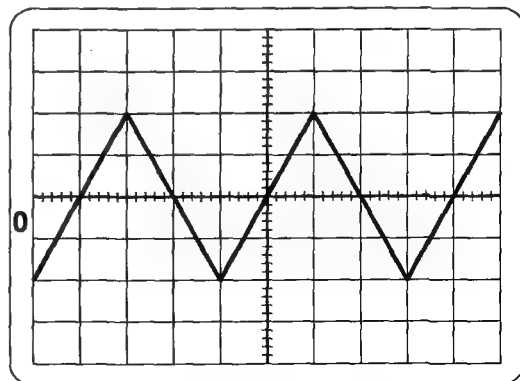


Figure-6-

1°/ Quelle est la tension qui permet de suivre l'évolution de l'intensité i du courant.

2°/

a- Enoncer la loi de Lenz.

b- Montrer, qu'à tout instant, la bobine est le siège d'un phénomène d'auto induction électromagnétique.

3°/ Calculer la force électromotrice d'auto-induction, e , dans la bobine entre $t=0s$ et $40ms$.

4°/ Tracer sur la figure-6-, l'oscillogramme obtenu sur la voie Y_1 réglée sur la sensibilité verticale $2V/div$.

5°/ Le circuit de la figure- 7- est constitué d'un générateur de tension de fem E , d'une bobine (B) d'inductance L et de résistance r , d'un conducteur ohmique de résistance R_1 de même valeur que r et de deux lampes (L_1) et (L_2) identiques. A l'origine des dates on ferme l'interrupteur.

a- Les deux lampes brillent-t-elles instantanément ? Expliquer.

b- En régime permanent, les deux lampes brillent-t-elles de la même manière? Expliquer

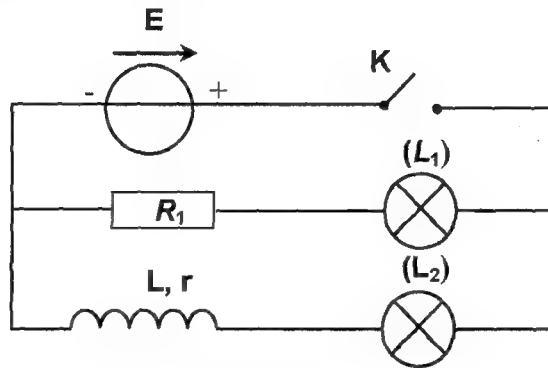


Figure - 7-

DUREE : 2 H

EPREUVE -3-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :

On étudie la cinétique chimique de la réaction supposée totale et dont l'équation bilan est :



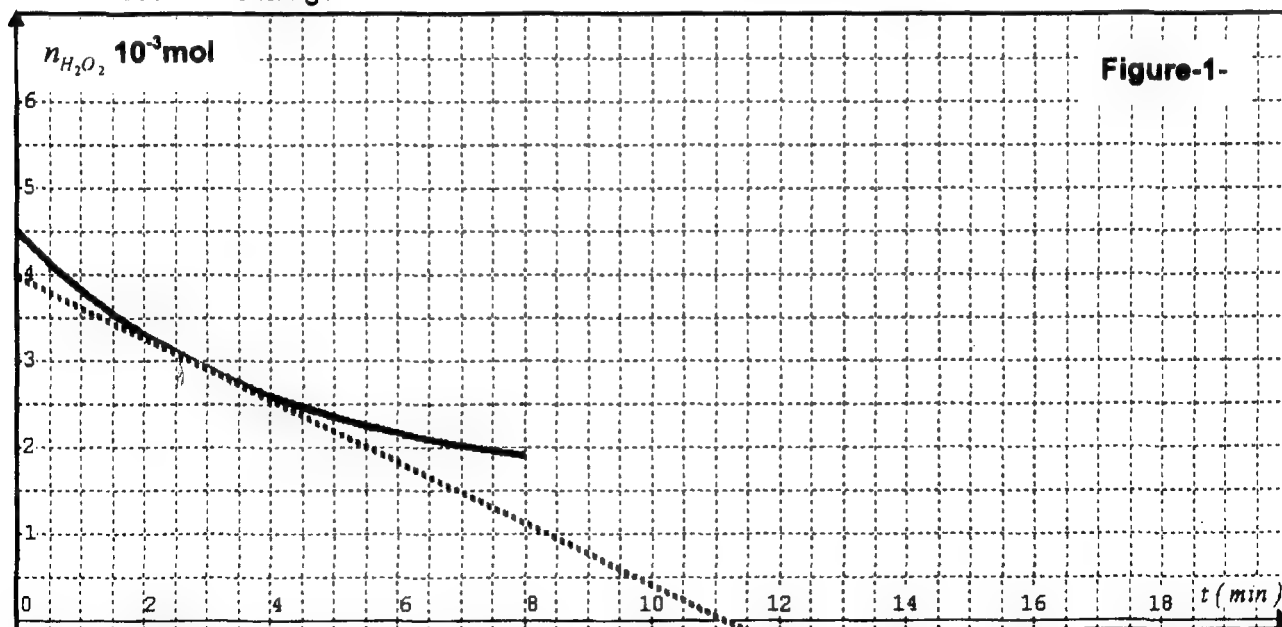
A l'instant $t = 0$ on mélange, à 25°C , dans un bécher :

- * $V_1 = 100 \text{ mL}$ d'une solution aqueuse d'eau oxygénée H_2O_2 de concentration $C_1 = 4,5 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.
- * $V_2 = 100 \text{ mL}$ d'une solution aqueuse d'iodure de potassium KI de concentration $C_2 = 6 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.
- * Un excès d'une solution d'acide sulfurique pur ($2 \text{H}_3\text{O}^+ + \text{SO}_4^{2-}$).

1°/

- a- Vérifier que les quantités de matière initiales $n_0(\text{I}^-)$ des ions iodure I^- et $n_0(\text{H}_2\text{O}_2)$ de l'eau oxygénée H_2O_2 dans le mélange, à $t = 0$, sont respectivement $6 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ et $4,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$.
- b- Montrer que dans ce mélange, l'ion iodure I^- constitue le réactif limitant.
- c- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système.
- d- La réaction est supposée totale, déterminer l'avancement maximal de la réaction.

2°/ Par un moyen approprié on suit l'évolution de la quantité de matière de H_2O_2 , ceci a permis de tracer la courbe de la figure -1-.



- a- Définir la vitesse instantanée de la réaction.
- b- Déterminer son expression en fonction de $n_{\text{H}_2\text{O}_2}$.
- c- Déterminer sa valeur à l'instant $t_1 = 3 \text{ min}$ en précisant la méthode utilisée.
- d- Comment varie cette vitesse au cours du temps?
Quel facteur cinétique est responsable à cette variation?

3°/ Pour rendre la réaction plus rapide, on ajoute au mélange réactionnel quelques gouttes d'une solution aqueuse de sulfate de fer II contenant les ions Fe^{2+} jouant le rôle d'un catalyseur.

a- Définir un catalyseur.

b- Compléter, sur la figure -1-, la courbe $n_{\text{H}_2\text{O}_2} = f(t)$ sachant que l'avancement final est atteint après 18 min et représenter la nouvelle courbe en présence du catalyseur.

EXERCICE N°2 :

Soit la transformation chimique totale modélisée par l'équation suivante :



On mélange à l'instant $t = 0 \text{ s}$:

$5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ de A avec $n \text{ mol}$ de B et

$2 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ de C.

Le graphe de la figure -2- représente l'évolution de la quantité de matière du réactif A et du produit C en fonction de l'avancement x de la réaction.

A l'instant de date égale au temps de demi- réaction on constate que :

$$n_{\text{A}} = n_{\text{C}} = 2 \cdot n_{\text{B}}$$

1°/

a- Définir le temps de demi- réaction.

b- Dresser le tableau d'avancement de la réaction.

c- Déduire à partir du graphe la valeur de l'avancement final de cette réaction.

2°/ En utilisant le graphe :

a- Montrer que le réactif A ne peut pas être limitant.

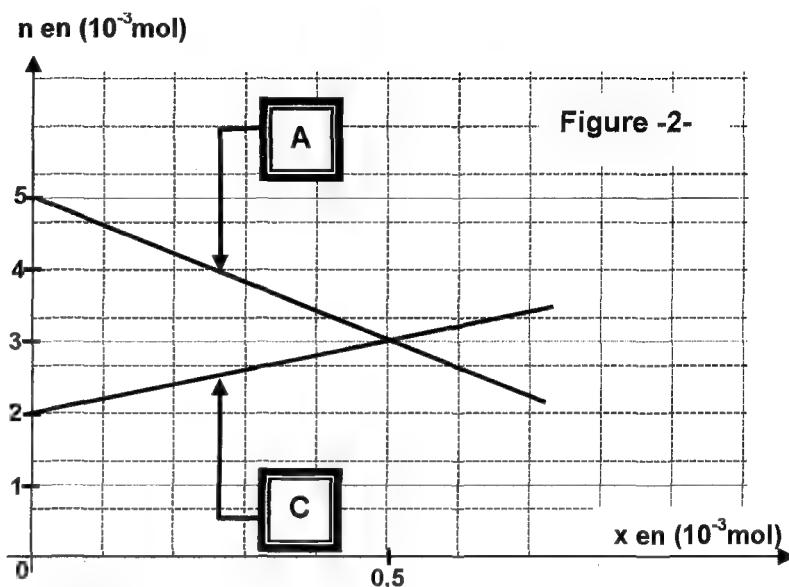
b- Calculer a , c .

c- Représenter la courbe $n_{\text{B}} = f(x)$

d- Déduire :

d₁- La quantité de matière initiale n de B.

d₂- La valeur du coefficient stœchiométrique b .



PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

PARTIE- A- : ETUDE D'UN CONDENSATEUR :

On veut déterminer la valeur de la capacité C_0 d'un condensateur, pour cela, On réalise un circuit permettant d'obtenir la courbe de la figure -3- représentant l'évolution de la tension aux bornes du condensateur en fonction du temps $u_c = f(t)$.

L'intensité du courant dans le circuit est constante et vaut $I = 40 \mu\text{A}$.

1°/ Proposer un schéma du montage permettant de tracer cette courbe.

2°/ En exploitant la courbe $u_c = f(t)$:

- a- Déterminer l'équation de cette courbe.
- b- En déduire la capacité C_0 du condensateur.

3°/ Déterminer la valeur de la permittivité absolue, ϵ , du diélectrique sachant que l'air de la surface en regard des deux armatures du condensateur est $S = 1,5 \text{ mm}^2$ et que la distance entre les deux armatures est $e = 0,15 \text{ mm}$.

4°/ Calculer la tension u_c aux bornes du condensateur ainsi que l'énergie stockée à l'instant de date $t = 1,5\text{s}$.

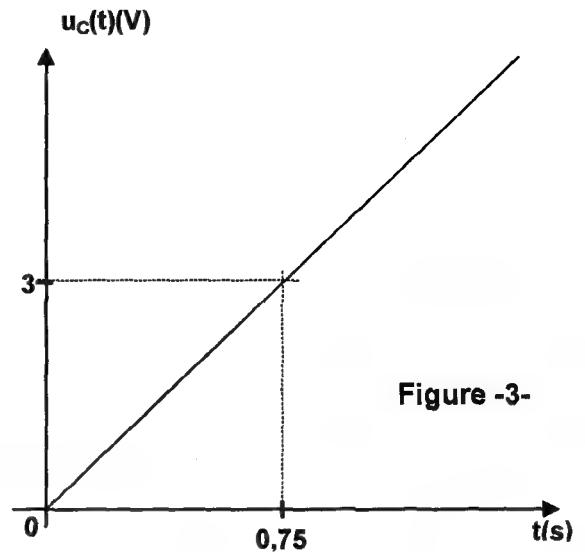


Figure -3-

PARTIE -B- : CHARGE ET DECHARGE D'UN CONDENSATEUR :

On considère le circuit représenté par la figure -4- formé par :

- Deux conducteurs ohmiques $R_1 = 1\text{K}\Omega$ et $R_2 = 2\text{K}\Omega$.
- Un condensateur de capacité C .
- Un générateur de tension de fem E .
- Un commutateur K .

1°/ On veut visualiser sur l'écran d'un oscilloscope bi courbe et à mémoire la tension électrique u_c (aux bornes du condensateur) sur la voie A et la tension u_G (aux bornes du générateur) sur la voie B.

Schématiser sur la figure-4- le branchement de l'oscilloscope.

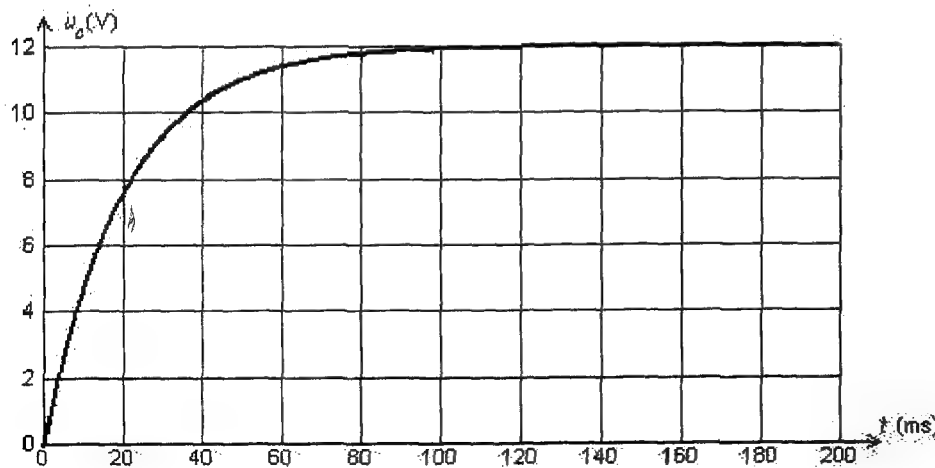
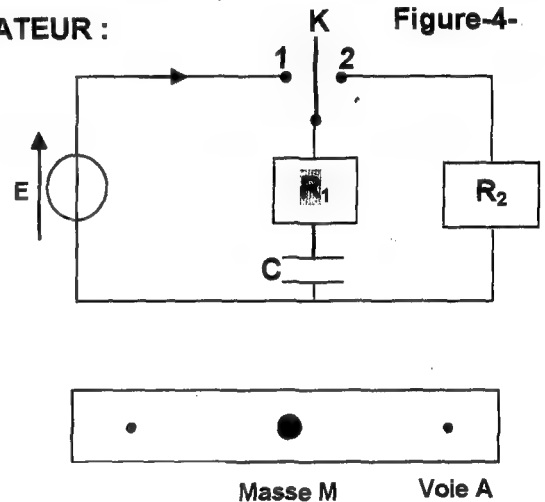


Figure-5-

2°/ Le graphe de la figure -5- traduit l'évolution de la tension u_c en fonction du temps.

- a- Etablir l'équation différentielle vérifiée par la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur.

- b- Vérifier que la tension $u_c(t) = E - E e^{-\frac{t}{\tau_1}}$ est une solution de cette équation différentielle.

- c- Définir et donner l'expression de la constante τ_1 . Montrer qu'elle est homogène à une durée.
Déterminer graphiquement sa valeur. Expliquer.

3°/

- a- De quel phénomène s'agit-il? Justifier puis déduire la fem E du générateur.
b- Déduire la capacité, C , du condensateur.

4°/ Déterminer la valeur de la tension électrique, u_{R_1} , aux bornes du conducteur ohmique R_1 aux instants de dates $t_0=0s$ et $t_1=20ms$.

5°/ Le commutateur K est sur la position (2) :

- a- De quel phénomène s'agit-il?
b- Exprimer puis calculer la constante de temps, τ_2 , relative à ce phénomène.

EXERCICE N°2 :

Le circuit de la figure- 6- est constitué d'un générateur de tension de fem E , d'une bobine (B) d'inductance L et de résistance r , d'un conducteur ohmique de résistance R_1 de même valeur que r et de deux lampes (L_1) et (L_2) identiques.

1°/

- a- Immédiatement après la fermeture de l'interrupteur K , les deux lampes ne s'allument pas simultanément : une lampe brille quasi – instantanément et l'autre brille avec retard. Quelle est la lampe qui s'allume la première?
b- Expliquer pourquoi l'autre lampe s'allume-t-elle avec retard?

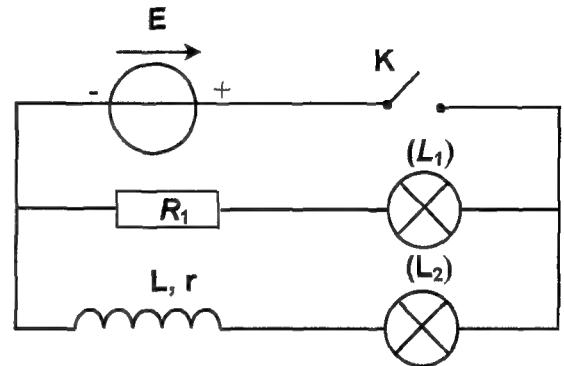


Figure - 6-

2°/ Une bobine (B') d'inductance $L = 25 \text{ mH}$, supposée purement inductive, est branchée dans le circuit de la figure -7-, elle est parcourue par un courant électrique d'intensité variable au cours du temps comme l'indique la courbe de la figure -8-.

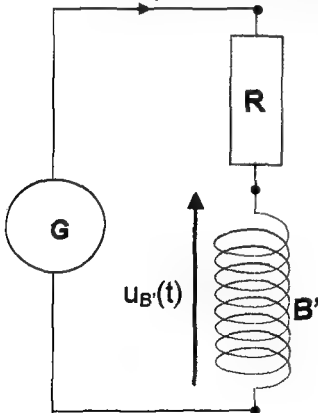


Figure - 7-

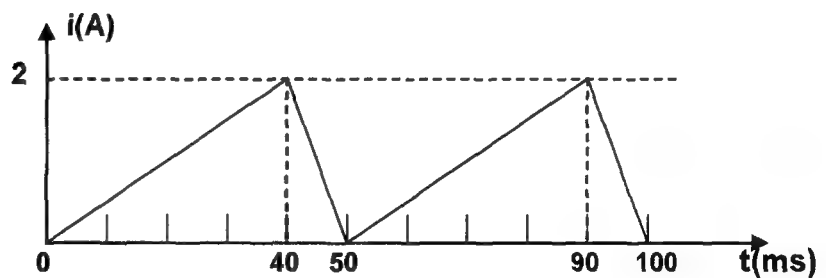


Figure - 8-

- a- Montrer qu'il ya naissance d'un courant d'auto induction dans l'intervalle $[0 ; 40ms]$ et donner son sens.
b- Donner l'expression de la tension $u_B(t)$ aux bornes de cette bobine (B') dans l'intervalle $[0 ; 40ms]$ puis dans l'intervalle $[40ms ; 50ms]$.
c- Représenter la courbe d'évolution de la tension $u_B(t)$ aux bornes de la bobine B' en fonction du temps dans l'intervalle $[0 ; 50ms]$. Préciser l'échelle utilisée.

DUREE : 2 H

EPREUVE -1-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :

1°/

- a- L'utilisation de la solution d'empois d'amidon est dans le but de mieux détecter la présence de I_2 dans le mélange.
- b- En présence de I_2 , l'empois d'amidon se colore en bleue. La disparition de la coloration bleue entre deux rajouts successifs est due alors à la disparition du diiode, formé à partir de la réaction étudiée, par sa réaction avec les ions $S_2O_3^{2-}$ existant dans le mélange.

2°/a-

Equation chimique		$2 I^- + S_2O_8^{2-} \rightarrow I_2 + 2SO_4^{2-}$			
Etat du système	Avancement.	Quantité de matière en mol			
Etat initial	0	$n_{0(I^-)} = C_1 V_1$	$n_0(S_2O_8^{2-}) = C_2 V_2$	0	0
En cours de réaction	x	$n_{(I^-)} = C_1 V_1 - 2x$	$n(S_2O_8^{2-}) = C_2 V_2 - x$	$n_{(I_2)} = x$	$n(SO_4^{2-}) = 2x$
Etat final	x_f	$n_{(I^-)} = C_1 V_1 - 2x_f$	$n(S_2O_8^{2-}) = C_2 V_2 - x_f$	$n_{(I_2)} = x_f$	$n(SO_4^{2-}) = 2x_f$

$$n_{0(I^-)} = C_1 V_1$$

$$\text{AN: } n_{0(I^-)} = 0,5 \cdot 0,04 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.}$$

$$n_0(S_2O_8^{2-}) = C_2 V_2$$

$$\text{AN: } n_0(S_2O_8^{2-}) = 0,15 \cdot 0,01 = 1,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

b- D'après la réaction de dosage à l'instant t_p on a : $n_{(I_2)/\text{réagit}} = \frac{1}{2} n(S_2O_3^{2-})_{\text{versé}} = \frac{1}{2} C_0 \cdot V_{\text{versé}} = \frac{1}{2} p C_0 \cdot V_0$

d'autre part $n_{(I_2)/\text{réagit}} = n_{(I_2)/\text{Formé}}$, d'après le tableau d'avancement $n_{(I_2)/\text{Formé}} = x$ Alors: $x_f = \frac{1}{2} p C_0 \cdot V_0$.

3°/ a- La vitesse instantanée d'une réaction chimique à un instant de date t_1 , notée $V(t_1)$, est la limite vers laquelle tend la vitesse moyenne de la réaction entre les instants de dates t_1 et t_2 lorsque t_2 tend vers t_1 .

b- $V_{(t=t_1)} = \frac{dx}{dt}(t=t_1)$ = Le coefficient directeur de la tangente à la courbe $x = f(t)$ à la date t_1 .

$$V_{(t=t_1)} = \frac{6 \cdot 10^{-4} - 2,5 \cdot 10^{-4}}{20 - 0} = 1,75 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}.$$

c- $V_{(t=t_1)} = V_{\text{moy}(t_2; t_3)}$ signifie que : $a_1 = a_2$ avec :

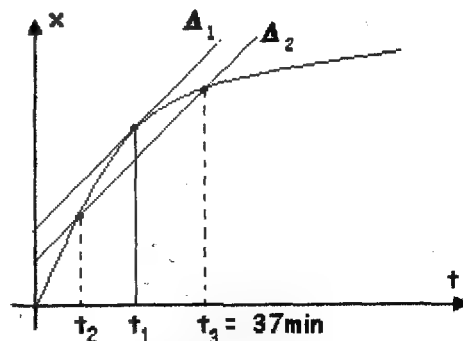
a_1 : Le coefficient directeur de la tangente à la courbe, Δ_1 , à la date t_1 .

a_2 : Le coefficient directeur de la droite, Δ_2 , passant par les points de la courbe d'abscisses t_2 et t_3 .

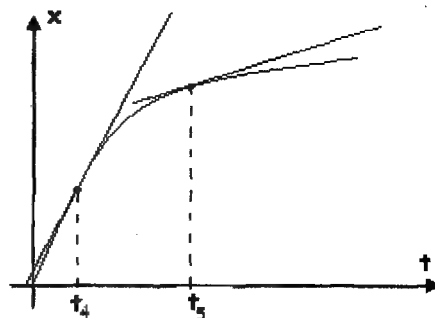
Pour déterminer la date t_3 il suffit de tracer la droite parallèle à la tangente à la courbe à la date t_1

passant par le premier point de la courbe d'abscisse t_2 et déduire, par projection sur l'axe des temps, l'abscisse t_3 du deuxième point d'intersection de la droite Δ_2 avec la courbe $x = f(t)$.

on trouve $t_3 = 37 \text{ min}$.



d- En traçant les tangentes à la courbe $x = f(t)$ en deux dates t_4 et t_5 tel que ($t_4 < t_5$), on constate que l'inclinaison de la tangente à la courbe par rapport à l'horizontale diminue d'où le coefficient directeur de la tangente à la courbe diminue au cours du temps ce qui justifie, graphiquement la diminution de la vitesse de la réaction au cours du temps.



4°/

a- Puisque $\frac{n_{0(I^-)}}{2} > n_{0(S_2O_8^{2-})}$ alors $S_2O_8^{2-}$ est le réactif limitant

$$n(S_2O_8^{2-})_f = C_2 V_2 - x_f = 0 \Rightarrow x_f = C_2 V_2 \text{ AN: } x_f = 1,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

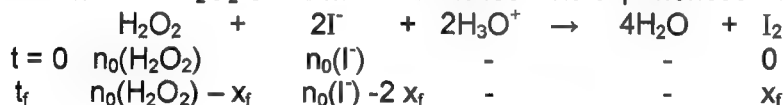
b- Dans le mélange la quantité de matière de I^- reste constante à tout instant et égale à

$$n_{0(I^-)} = C_1 V_1 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol, alors } [I^-] = \frac{n_{0(I^-)}}{V_{\text{Mélange}}} = \frac{2 \cdot 10^{-2}}{V_1 + V_2 + 3 \cdot V_0 + 2 \cdot 10^{-3}} \text{ AN: } [I^-] = 0,37 \text{ mol.L}^{-1}.$$

EXERCICE N°2 :

1°/ L'avancement final de la réaction dans les trois expériences est le même est à peu près égal $16 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$, il est en relation avec le nombre de mole de réactif limitant qui ne peut pas être le I^- puisque son nombre de mole varie d'une expérience à une autre.

Le nombre de mole de H_2O_2 est le même dans les trois expériences $\Rightarrow H_2O_2$ est le réactif limitant.



$$n_0(H_2O_2) - x_f = 0 \Rightarrow x_f = n_0(H_2O_2) \text{ d'où } n_0 = 16 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

2°/ * L'expérience (1), réalisée en plus faible température et concentrations des réactifs, convient à la courbe (c) au cours de laquelle on atteint l'état final le plus tard.

* L'expérience (2), réalisée à haute température et plus grandes concentrations des réactifs, convient à la courbe (a) au cours de laquelle on atteint l'état final le plus rapide.

Donc l'expérience (3) convient à la courbe (b).

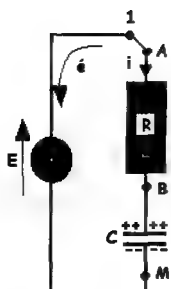
3°/ Les facteurs cinétiques responsables au ralentissement de la réaction en ajoutant de l'eau glacée dans le mélange réactionnel sont:

- La température.
- La concentration des réactifs.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

1°)



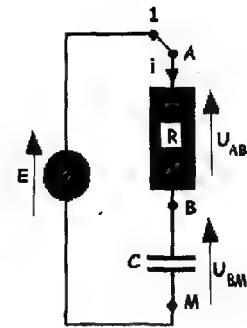
2°/

a- D'après la loi des mailles: $u_{AB} + u_{BM} = E$

$$u_{AB} = Ri = R \cdot \frac{dq}{dt} \text{ et comme } q = u_{BM} \cdot C_1$$

$$u_{BM} = u \text{ alors } u_{AB} = R \cdot C_1 \frac{du_{BM}}{dt} = RC_1 \frac{du}{dt}$$

$$\text{on trouve alors: } RC_1 \frac{du}{dt} + u = E$$



L'équation différentielle s'écrit alors sous la forme de : $\tau_1 \frac{du}{dt} + u = A$.

b- $\tau_1 = R \cdot C_1$ AN: $\tau_1 = 250 \cdot 2 \cdot 10^{-4} = 50 \cdot 10^{-3} \text{ s}$. $A = E = 12 \text{ V}$.

c- $\tau_1 \frac{du}{dt} + u = E \Rightarrow \tau_1 = \frac{E-u}{\frac{du}{dt}}$ en dimension $[\tau_1] = \frac{[E-u] \rightarrow (V)}{\left[\frac{du}{dt}\right] \rightarrow (V \cdot s^{-1})} = (s)$

τ_1 est appelée constante de temps du dipôle RC.

d- Graphiquement τ_1 est l'abscisse du point d'intersection de la tangente à l'origine des temps à la courbe $u=f(t)$, déjà tracée, et l'asymptote horizontale $u=E$. On trouve $\tau_1 = 50 \text{ ms} = 50 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.

e- Soit Δt : Durée minimale nécessaire pour que l'on puisse confondre u et E .

$$\text{Graphiquement } \Delta t = 250 \text{ ms} = 250 \cdot 10^{-3} \text{ s}.$$

$$\Delta t = 5 \tau_1$$

f- $\tau_1 \frac{du}{dt} + u = \tau_1 \cdot \left(\frac{E}{\tau_1} e^{-\frac{t}{\tau_1}} \right) + E - E e^{-\frac{t}{\tau_1}} = E$

alors $u = E (1 - e^{-\frac{t}{\tau_1}})$ est une solution de l'équation différentielle.

* À $t = 100 \text{ ms} = 0,1 \text{ s}$; $u = 10,38 \text{ V}$

D'après la loi des mailles $u_{AB} = E - u$ AN: $u_{AB} = 12 - 10,38 = 1,62 \text{ V}$

D'après la loi d'Ohm appliquée à un résistor: $i = \frac{u_{AB}}{R}$. AN: $i = \frac{1,62}{250} \approx 6,5 \cdot 10^{-3} \text{ A}$

3°/

a- La tension u reste constante entre les deux dates t_1 et t_2 car l'interrupteur est ouvert.

b- Entre les dates t_1 et t_2 le circuit est ouvert, alors $i = 0 \text{ A}$.

Le dipôle RC est en régime permanent sa charge électrique est maximale: $q = q_{\max} = E \cdot C_1$

AN: $q = 2,4 \cdot 10^{-3} \text{ C}$.

4°/

a- D'après la loi des mailles: $u_{AB} + u_{BM} + u_{MP} = 0$

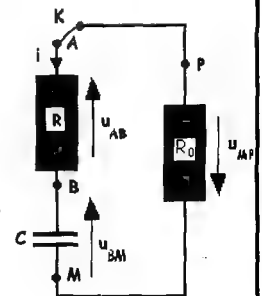
$$(R+R_0) \cdot C_1 \frac{du}{dt} + u = 0$$

Au cours de la décharge l'équation différentielle est de la forme: $\tau_1' \frac{du}{dt} + u = A'$.

b- $\tau_1' = (R + R_0) \cdot C_1$. AN: $\tau_1' = 0,1 \text{ s}$.

$$A' = 0$$

c- $\tau_1' = 2 \tau_1$. Ou bien $\tau_1 < \tau_1'$ La constante de temps au cours de la décharge est supérieure à celle de la charge car la première s'effectue avec une résistance deux fois plus grande que celle correspondant à la deuxième.



Expérience -2-

- La constante de temps correspondant à la charge et à la décharge dans l'expérience -2- est supérieure à celle de l'expérience -1- ceci est dû à l'augmentation de la capacité ($C_2 = 4.C_1$)
 $\tau_2 = R.C_2 = 4.RC_1 = 4\tau_1$. AN: $\tau_2 = 200$ ms. De même pour la décharge $\tau_2' = 4\tau_1'$
- Les phénomènes de charge et de décharge ne s'effectuent pas totalement pendant la durée représentée
 Pour la charge l'ouverture du circuit est réalisée à la date $t_1 < \Delta t = 5\tau_1'$: Durée minimale nécessaire pour que l'on puisse confondre u et E.

EXERCICE N°2 :

1°/a- $N = \frac{1}{T}$. Graphiquement : $T = 1\text{ms} = 10^{-3}$ s. AN: $N = 10^3 \text{ Hz} = 1 \text{ KHz}$.

b- $u_2 = -R \cdot i(t)$

Pour afficher l'intensité du courant électrique, le logiciel effectue deux opérations :

- 1- Diviser la tension u_2 par la résistance R.
- 2- Inverser le signe du quotient obtenu.

2°/

a- L'apparition d'un phénomène d'auto induction dans la bobine est due au passage d'un courant électrique d'intensité variable à travers la bobine, jouant le rôle de l'inducteur et de l'induit, en créant un champ magnétique de valeur variable à son intérieur.

b- $u_1(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt} + r \cdot i(t)$. r est négligeable alors $u_1(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt}$

3°/

a- $u_1 = 200 \text{ mV} = 0,2 \text{ V}$.

b- $L = \frac{u_1}{\frac{di}{dt}}$ avec $i(t) = a \cdot t + b$ et $\frac{di}{dt} = a = \frac{[400 - (-400)] \cdot 10^{-6}}{[1,1 - 0,6] \cdot 10^{-3}} = 1,6$

AN: $L = \frac{0,2}{1,6}$ on trouve alors $L = 0,125 \text{ H}$.

c- $\xi_L = \frac{1}{2} \cdot L \cdot i^2$.

à $t = 0,6 \text{ ms} = 6 \cdot 10^{-4} \text{ s}$

AN: $\xi_L = \frac{1}{2} \cdot 0,125 \cdot (-4 \cdot 10^{-4})^2$

$\xi_L = 10^{-8} \text{ J}$

DUREE : 2 H

EPREUVE -2-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :

1° /a- * $n_{(H_3O^+)_0} = CV \cdot AN: n_{(H_3O^+)_0} = 0,1 \times 0,1 = 10^{-2} \text{ mol}$ et $n_{(CaCO_3)_0} = \frac{m}{M} \cdot AN: n_{(CaCO_3)_0} = \frac{2}{100} = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$.



* $n_{(CaCO_3)_0} = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ et $\frac{n_{(H_3O^+)_0}}{2} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ alors $n_{(CaCO_3)_0} > \frac{n_{(H_3O^+)_0}}{2}$ d'où le H_3O^+ est le réactif limitant.

b- $n_{(H_3O^+)_f} = 10^{-2} - 2x_f = 0$ alors $x_f = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$.

c- On a: $x_f = n(CO_2) = \frac{V(CO_2)}{V_m} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$

alors $V(CO_2) = n(CO_2) \times V_m$.

AN: $V(CO_2) = 5 \cdot 10^{-3} \times 24 = 0,12 \text{ L} = 120 \text{ mL}$.

2°/

a- * Le temps de demi réaction est la durée au bout de laquelle l'avancement de la réaction atteint une valeur égale à la moitié de l'avancement final de la réaction.

$$* x_{1/2} = \frac{x_f}{2} \cdot \text{AN: } x_{1/2} = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{2} =$$

$$2,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol} = \frac{V(CO_2)}{V_m} \text{ alors}$$

$$V(CO_2) = x_{1/2} \times V_m \cdot \text{AN:}$$

$$V(CO_2) = 2,5 \cdot 10^{-3} \times 24 = 0,06 \text{ L} = 60 \text{ mL}$$

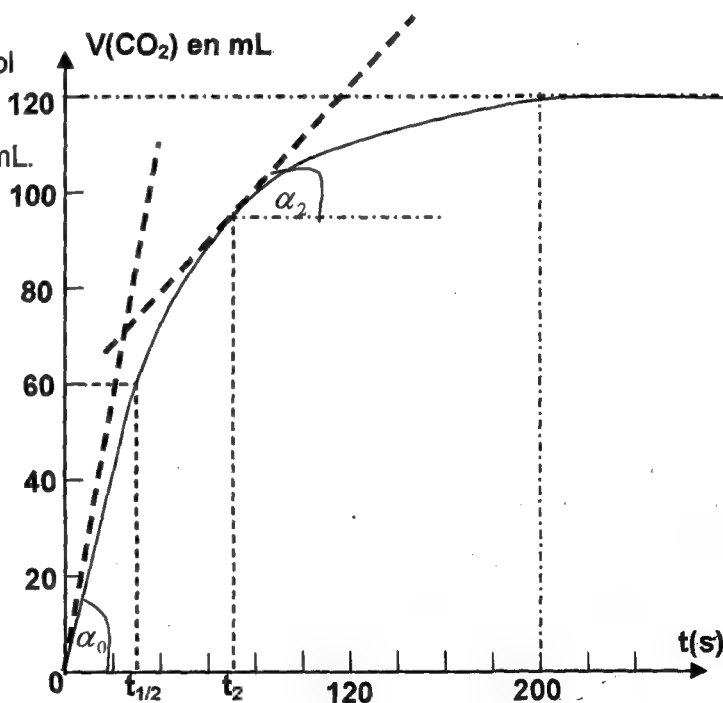
D'après la courbe $t_{1/2} = 30 \text{ s}$.

$$b- * n_{(CaCO_3)_{\text{res tan } t}} = n_{(CaCO_3)_0} - x_{1/2} \text{ alors } n_{(CaCO_3)_{\text{res tan } t}} = M - x_{1/2}M \text{ d'où } m_{(CaCO_3)_{\text{res tan } t}} = m_{(CaCO_3)_0} - x_{1/2}M$$

$$\text{AN: } m_{(CaCO_3)_{\text{res tan } t}} = 2 - (2,5 \cdot 10^{-3} \times 100) = 1,75 \text{ g}$$

$$* [Ca^{2+}] = \frac{x_{1/2}}{V} \cdot \text{AN: } [Ca^{2+}] = \frac{2,5 \cdot 10^{-3}}{0,1} = 2,5 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$3^\circ/a- V_t = \frac{dx}{dt} \text{ or } \dot{n}_{CO_2} = x = \frac{V(CO_2)}{V_m} \text{ alors } V_t = \frac{1}{V_m} \frac{dV(CO_2)}{dt}$$



b- $V_t = \frac{1}{V_m} \frac{dV(\text{CO}_2)}{dt} = \frac{1}{V_m} a$, avec a est le coefficient directeur de la tan à la courbe $V(\text{CO}_2)=f(t)$ au point M d'abscisse t . $t_0 < t_2$, $\alpha_0 > \alpha_2$ alors $a_0 > a_2$ d'où $V_{t_0} > V_{t_2}$ alors la vitesse de la réaction diminue au cours du temps.

c- $V_t = \frac{1}{V_m} \frac{dV(\text{CO}_2)}{dt} = \frac{1}{V_m} a$.

Avec a est le coefficient directeur de la tan à la courbe $V(\text{CO}_2)=f(t)$ au point M_0 d'abscisse t_0 .

$$V_t = \frac{1}{V_m} \frac{dV(\text{CO}_2)}{dt}$$

AN: $V_t = \frac{1}{V_m} \left(\frac{80 \cdot 10^{-3} - 0}{30 - 0} \right) = 1,11 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{s}^{-1}$.

* $V(t_1) = \frac{1}{3} V(t_0)$ alors $a(t_1) = \frac{1}{3} a(t_0)$ alors

$$\tan \alpha_1 = \frac{1}{3} \tan \alpha_0 \text{ donc } \frac{AC}{OA} = \frac{1}{3} \frac{BA}{OA}$$

d'où $AC = \frac{BA}{3}$. On trace la droite $\Delta_1 //$ à

(OC) et tangente à la courbe en M_1 .

Graphiquement $t_1 = 46 \text{ s}$.

4°/

a- $n(\text{H}_3\text{O}^+) = n(\text{H}_3\text{O}^+)_0 - 2x$.

or $x = n(\text{CO}_2) = \frac{V(\text{CO}_2)}{V_m}$ et $n(\text{H}_3\text{O}^+)_0 = CV$

d'où $n(\text{H}_3\text{O}^+) = CV - \frac{2V(\text{CO}_2)}{V_m}$.

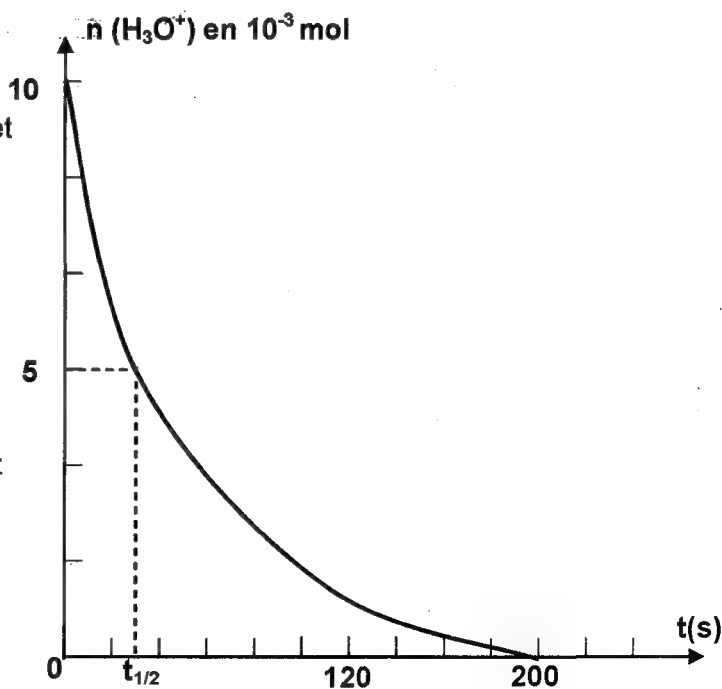
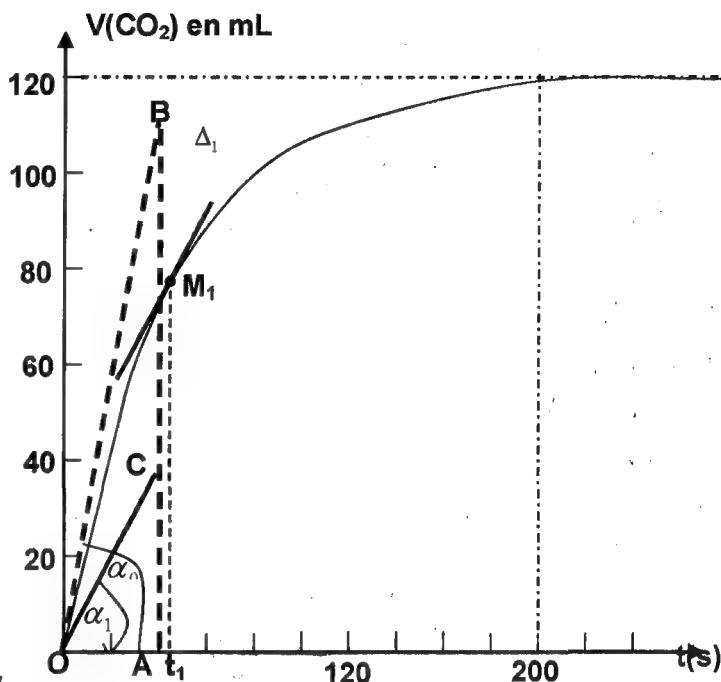
b- $n(\text{H}_3\text{O}^+)_0 = CV = 10^{-2} \text{ mol}$; $n(\text{H}_3\text{O}^+)_{\text{final}} = 0$ et $n(\text{H}_3\text{O}^+)_{1/2} = 10^{-2} - 2x_{1/2}$.

AN: $n(\text{H}_3\text{O}^+)_{1/2} = 10^{-2} - 2(2,5 \cdot 10^{-3}) = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$.

c- L'addition d'une masse m' de CaCO_3 au mélange réactionnel précédant n'a pas d'effet :

* Sur la vitesse de la réaction à l'instant de date $t_0 = 0$ car CaCO_3 est solide de concentration constante.

* Sur l'avancement final x_f , car le CaCO_3 est le réactif en excès.



Exercice N°2 :

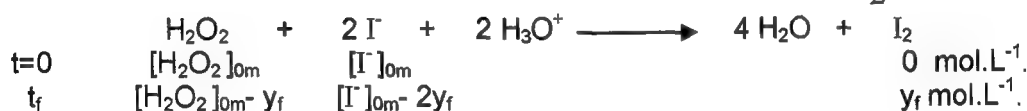
1°/

- a- La vitesse volumique instantanée d'une réaction chimique à un instant de date t_1 est la limite vers laquelle tend la vitesse moyenne de la réaction entre les instants de dates t_1 et t_2 lorsque t_2 tend vers t_1 .
- b- Cette vitesse diminue au cours du temps à cause de la diminution de la concentration des réactifs.

2°/

- a- Un facteur cinétique est un paramètre qui influe sur la vitesse d'une réaction chimique.
- b- Dans les expériences (3) et (4) la réaction se fait avec les mêmes concentrations des réactifs et à différentes températures.
L'expérience (4) se fait à la température la plus élevée.
D'autre part $v(t_0)/\text{Exp3} < v(t_0)/\text{Exp4}$: La température influe sur la vitesse de la réaction, c'est un facteur cinétique.
- Dans les expériences (1) et (2) la réaction se fait à différentes concentrations des réactifs et à la même températures.
L'expérience (2) se fait avec des concentrations des réactifs les plus élevées.
D'autre part $v(t_0)/\text{Exp1} < v(t_0)/\text{Exp2}$: La concentration des réactifs influe sur la vitesse de la réaction, c'est un facteur cinétique.

3°/ Dans les expériences (2) et (3) H_2O_2 est limitant puisque $[\text{H}_2\text{O}_2]_{0m} < \frac{[\text{I}^-]_{0m}}{2}$.

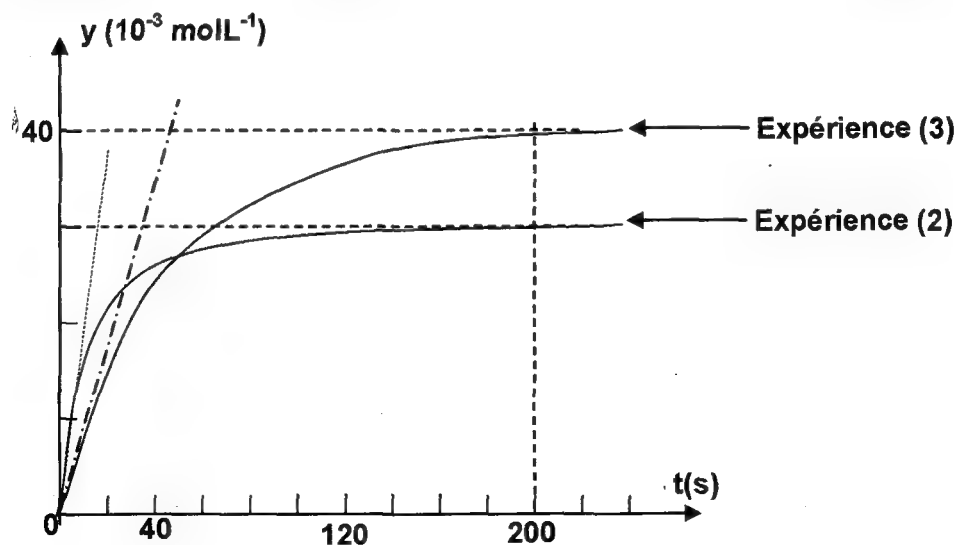


$$[\text{H}_2\text{O}_2]_f = [\text{H}_2\text{O}_2]_{0m} - y_f = 0 \text{ alors } y_f = [\text{H}_2\text{O}_2]_{0m}$$

D'où :

Dans l'expérience (2) : $y_{f/2} = [\text{H}_2\text{O}_2]_{0m/2} = 30 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ et $v(t_0)/\text{Exp2} = 4 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}\text{s}^{-1}$

Dans l'expérience (3) : $y_{f/3} = [\text{H}_2\text{O}_2]_{0m/3} = 40 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ et $v(t_0)/\text{Exp3} = 2,8 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}\text{s}^{-1} < v(t_0)/\text{Exp2}$



PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

I-
1°/

a- La loi des mailles : $u_R(t) + u_C(t) - E = 0$ alors

$$Ri + \frac{q}{C} = E \text{ alors } R \frac{di}{dt} + \frac{1}{C} \frac{dq}{dt} = 0 \text{ alors}$$

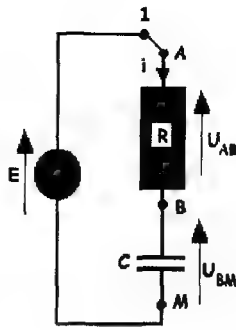
$$R \frac{di}{dt} + \frac{1}{C} i = 0 \text{ d'où } RC \frac{di}{dt} + i = 0. \quad (I)$$

b- $i(t) = A.e^{\alpha.t} \quad (1) \text{ et } \frac{di(t)}{dt} = A\alpha . e^{\alpha.t} \quad (2).$

(1) et (2) dans (I) alors $RC\alpha A.e^{\alpha.t} + A.e^{\alpha.t} = 0$ alors $A.e^{\alpha.t}(RC\alpha + 1) = 0$

alors $RC\alpha + 1 = 0$ alors $\alpha = -\frac{1}{RC} = -\frac{1}{\tau}$

A $t=0$, on a $i = I_m = \frac{E}{R}$ alors $I_m = A.e^0 = A$ d'où $A = \frac{E}{R}$ par suite $i(t) = \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}}$.



2°/

a- A $t=0$, on a $E_C = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} = 0$ alors $q = 0$, au cours du temps E_C augmente alors q augmente d'où le phénomène de charge du condensateur par le générateur.

b-

b₁- D'après la courbe de la figure-3-, à $t=0$ on a $I_0 = 20 \text{ mA} = 20.10^{-3} \text{ A}$.

b₂- D'après la courbe de la figure-4-, $E_{Cm} = 5.10^{-4} \text{ J}$.

b₃- $\tau = RC$.

• On a , à $t=0$, $i(t) = \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{E}{R} = I_0$ alors $E = R I_0$. AN : $E = 500 \times 20.10^{-3} = 10 \text{ V}$.

• $E_{Cm} = \frac{1}{2} C u_{Cm}^2 = \frac{1}{2} C E^2$ alors $C = \frac{2E_{Cm}}{E^2}$. AN : $C = \frac{2 \times 5.10^{-4}}{10^2} = 10^{-5} \text{ F}$.

• $\tau = RC$. AN : $\tau = 500 \times 10^{-5} = 5.10^{-3} \text{ s}$.

3°/ $u_R(t) + u_C(t) = E$ or $u_C = 3u_R$ alors $u_C = \frac{3E}{4} = 7,5 \text{ V}$ d'où $E_C = \frac{1}{2} C u_C^2$. AN: $E_C = \frac{1}{2} 10^{-5} \times 7,5^2 = 2,81.10^{-4} \text{ J}$.

II-

1°/ C'est le phénomène de décharge du condensateur dans $2R$, au cours duquel il y a mouvement de l'excès d'électrons de l'armature B vers l'armature A à travers les deux résistors alors q_A diminue et de même pour $|q_B|$ jusqu'à $q_B = q_A = 0$.

2°/

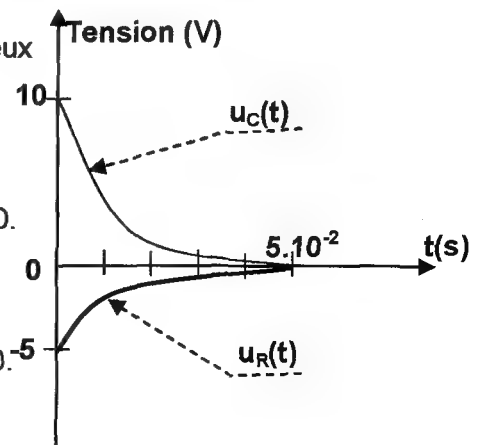
a- $\tau' = 2RC = 2\tau$. AN : $\tau' = 2 \times 500 \times 10^{-5} = 10^{-2} \text{ s}$.

b- * A $t=0$, on a : $u_C = E = 10 \text{ V}$ et t tend vers l'infini, on a : $u_C = 0$.

* $2u_R(t) + u_C(t) = 0$ alors $u_R(t) = -\frac{u_C(t)}{2}$ d'où

A $t=0$, on a : $u_C = -\frac{E}{2} = -5 \text{ V}$ et t tend vers l'infini, on a : $u_R = 0$.

3°/ $W = |E'_C(t=\tau') - E_C(t=0)| = \frac{1}{2} C |u_C^2(t=\tau') - u_C^2(t=0)|$



$$\text{AN: } W = \frac{1}{2} C I (0,37 E)^2 - (E)^2. \text{ AN: } W = 4,31 \cdot 10^{-4} \text{ J.}$$

EXERCICE N°2 :

1°/ $u_R(t) = R \cdot i(t)$; $R = \text{constante} > 0$ alors $u_R(t)$ et $i(t)$ varient proportionnellement et de la même façon donc la tension $u_R(t)$ permet de suivre l'évolution en fonction du temps de l'intensité i du courant électrique.

2°/

a- La loi de Lenz : Le courant induit a un sens tel qu'il s'oppose par ses effets à la cause qui lui a donné naissance.

b- Au cours du temps la bobine jouant le rôle de l'inducteur et de l'induit est traversée par un courant inducteur d'intensité variable alors elle produit un courant auto induit qui s'oppose par ses effets à la variation de l'intensité du courant inducteur variable.

3°/ D'autre part : $e = -L \cdot \frac{di(t)}{dt}$ or $u_R(t) = R \cdot i(t)$ alors $i(t) = \frac{u_R(t)}{R}$ par suite $e = -L \cdot \frac{d(\frac{u_R(t)}{R})}{dt} = -\frac{L}{R} \frac{du_R(t)}{dt}$.

* Dans l'intervalle $[0 ; 20\text{ms}]$ la courbe $-u_R(t)$ est une droite affine d'équation :

$-u_R(t) = a + b$. Avec a : le coefficient directeur de la droite dans l'intervalle $[0 ; 20\text{ms}]$:

$$a = \frac{4 - (-4)}{20 \cdot 10^{-3}} = \frac{8}{20 \cdot 10^{-3}} = 400 \text{ V.s}^{-1} \text{ par suite } -u_R(t) = 400 t + b.$$

$$e = -\frac{L}{R} \frac{du_R(t)}{dt} = -\frac{L}{R} \frac{d(-400t - b)}{dt} = 400 \frac{L}{R}. \text{ AN : } e = 400 \frac{0,5}{50} = 4V.$$

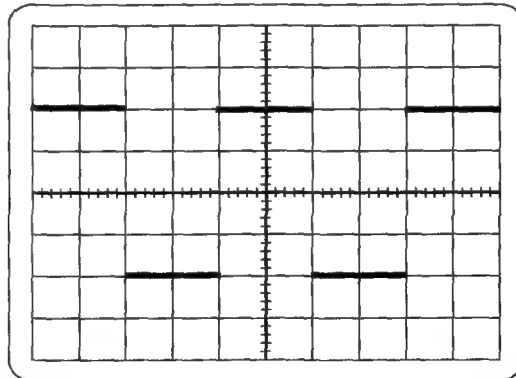
* Dans l'intervalle $[20\text{ms} ; 40\text{ms}]$ la courbe $-u_R(t)$ est une droite affine d'équation :

$-u_R(t) = a' + b'$. Avec a' : le coefficient directeur de la droite dans l'intervalle $[20\text{ms} ; 40\text{ms}]$

$$a' = \frac{-4 - (4)}{20 \cdot 10^{-3}} = \frac{-8}{20 \cdot 10^{-3}} = -400 \text{ v.s}^{-1} \text{ par suite } -u_R(t) = -400 t + b'.$$

$$e = -\frac{L}{R} \frac{du_R(t)}{dt} = -\frac{L}{R} \frac{d(400t - b')}{dt} = -400 \frac{L}{R}. \text{ AN : } e = -400 \frac{0,5}{50} = -4V.$$

4°/



5°/

a- La lampe L_1 s'allume à l'instant où on ferme l'interrupteur K tandis que la lampe L_2 s'allume avec un retard de temps dû au phénomène d'auto induction créée dans la bobine en créant un courant électrique auto induit qui s'oppose à l'augmentation de l'intensité du courant inducteur qui la traverse.

b- En régime permanent et d'après la loi des mailles :

$$U_{L1} = E - R_1 \cdot I_{P1}$$

$$U_{L2} = E - r \cdot I_{P2}$$

Sachant que $R_1 = r$ et que les deux lampes sont identiques alors $I_{P1} = I_{P2}$ alors les deux lampes sont traversées par la même intensité du courant électrique et sont soumises à une même tension électrique alors en régime permanent les deux lampes s'allument de la même façon.

DUREE : 2 H

EPREUVE -3-

CORRECTION

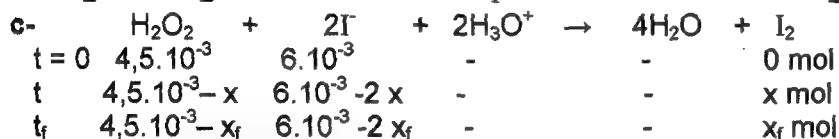
CHIMIE :

EXERCICE N°1 :

1°/

a- $n_{0(I^-)} = C_2 V_2$. AN: $n_{0(I^-)} = 6 \cdot 10^{-2} \times 0,1 = 6 \cdot 10^{-3}$ mol et $n_0(H_2O_2) = C_1 V_1$ AN: $n_0(H_2O_2) = 4,5 \cdot 10^{-2} \times 0,01 = 4,5 \cdot 10^{-3}$ mol.

b- $\frac{n_0(I^-)}{2} = \frac{6 \cdot 10^{-3}}{2} = 3 \cdot 10^{-3}$ mol et $\frac{n_0(H_2O_2)}{1} = 4,5 \cdot 10^{-3}$ mol alors $\frac{n_0(I^-)}{2} < \frac{n_0(H_2O_2)}{1}$ donc l'ion I^- est limitant.



d- L'ion I^- est limitant alors $n_0(I^-) - 2x_f = 0 \Rightarrow 6 \cdot 10^{-3} - 2x_f = 0 \Rightarrow x_f = x_{\max} = 3 \cdot 10^{-3}$ mol.

2°/

a- La vitesse instantanée d'une réaction chimique à un instant de date t_1 est la limite vers laquelle tend

la vitesse moyenne de la réaction entre les instants de dates t_1 et t_2 lorsque t_2 tend vers t_1 .

b- D'après le tableau, on a $n_{H_2O_2} = n_{H_2O_2}_0 - x$ alors $x = n_{H_2O_2}_0 - n_{H_2O_2}$ or $V_t = \frac{dx}{dt}$ par suite

$$V_t = \frac{d(n_{H_2O_2}_0 - n_{H_2O_2})}{dt} \text{ alors } V_t = \frac{dn_{H_2O_2}_0}{dt} - \frac{dn_{H_2O_2}}{dt} = - \frac{dn_{H_2O_2}}{dt}$$

c- $V(t_1 = 3 \text{ min}) = -$ coefficient directeur de la tangente à la courbe $n_{H_2O_2} = f(t)$ à la date t_1 .

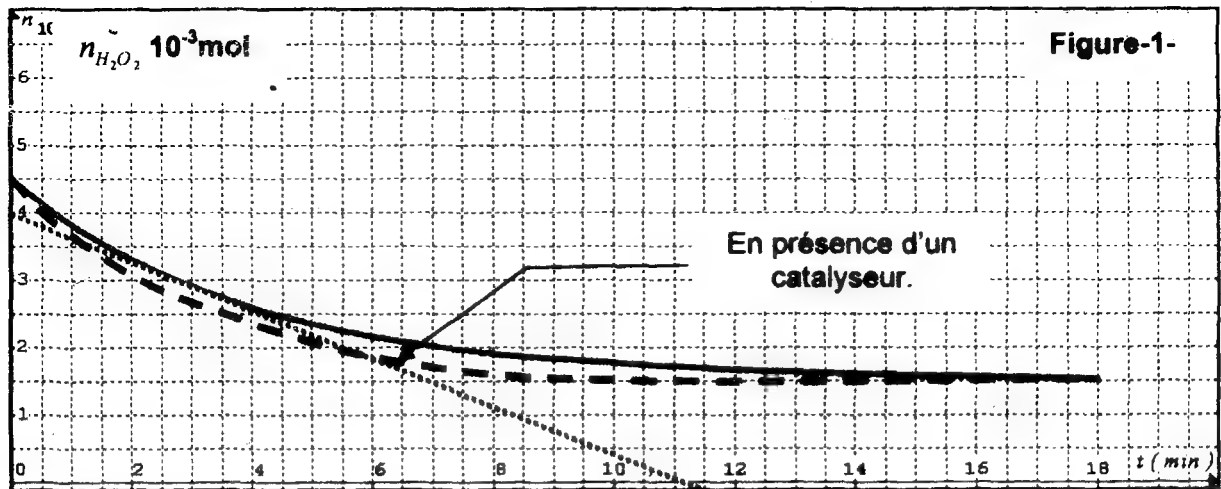
$$\text{AN : } v(t_1 = 3 \text{ min}) = - \left(\frac{(4 - 2,9) \times 10^{-3}}{0 - 3} \right) = 3,66 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$$

d- V_t de la réaction diminue au cours du temps car la concentration des réactifs I^- , H_2O_2 diminue au cours du temps.

3°/

a- Le catalyseur est une entité chimique, utilisé en faible quantité, capable d'augmenter la vitesse d'une réaction possible spontanément en son absence.

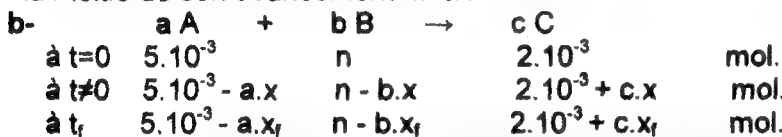
b- A t_f on a : $n_{H_2O_2} = 4,5 \cdot 10^{-3} - x_f$. AN: $n_{H_2O_2} = 4,5 \cdot 10^{-3} - 3 \cdot 10^{-3} = 1,5 \cdot 10^{-3}$ mol. Figure-1.



EXERCICE N°2 :

1°/

a- Le temps de demi réaction est la durée au bout de la quelle l'avancement de la réaction est égale à la moitié de son avancement final.



c- A partir du graphe et au point d'intersection des courbes on a : $n(A) = n(B)$ et $x_{1/2} = 5 \cdot 10^{-4}$ mol.

D'autre part $x_{1/2} = \frac{x_f}{2}$ alors $x_f = 2 \cdot x_{1/2}$ AN : $x_f = 2 \times 5 \cdot 10^{-4} = 10^{-3}$ mol.

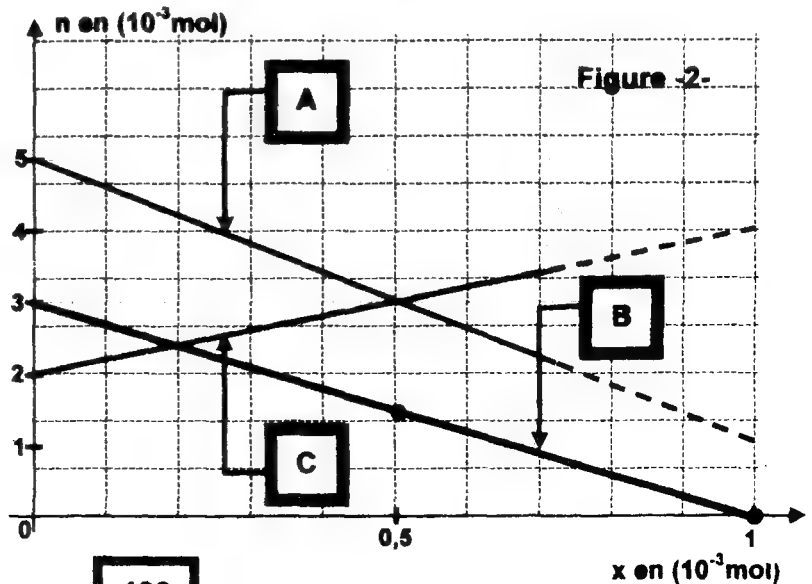
2°/a- Par prolongement de la droite représentant l'évolution du $n(A)=f(x)$ et pour $x = x_f$ on a $n(A)_f = 10^{-3}$ mol. et puisque $n(A)_f \neq 0$ alors le réactif (A) ne peut pas être limitant.

b- $n(A)_f = 5 \cdot 10^{-3} - a \cdot x_f = 10^{-3}$ mol d'ou $a = \frac{5 \cdot 10^{-3} - 10^{-3}}{x_f} = \frac{5 \cdot 10^{-3} - 10^{-3}}{10^{-3}} = 4$.

$n(C)_f = 2 \cdot 10^{-3} + c \cdot x_f = 4 \cdot 10^{-3}$ mol d'ou $c = \frac{4 \cdot 10^{-3} - 2 \cdot 10^{-3}}{x_f} = \frac{4 \cdot 10^{-3} - 2 \cdot 10^{-3}}{10^{-3}} = 2$.

c- Le réactif (A) est en excès alors le réactif (B) est limitant donc lorsque $x_f = 10^{-3}$ mol, $n(B)_f = 0$.
En plus, au temps de demi réaction c'est à dire lorsque

$$n(B)_{1/2} = \frac{n(A)_{1/2}}{2} = \frac{3 \cdot 10^{-3}}{2} = 1,5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$



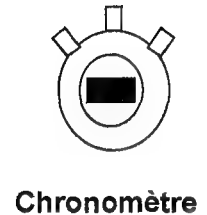
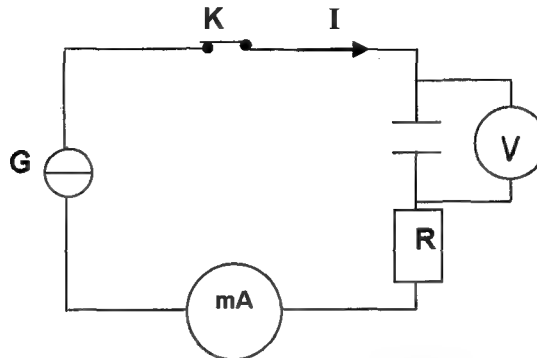
- d-
d₁- D'après la courbe représentative de l'évolution de $n(B) = f(x)$ et pour $x=0$ on a $n_0(B)=n = 3.10^{-3} \text{ mol}$.
d₂- $n(B)_f = 3.10^{-3} - b.x_f = 0 \text{ mol}$ d'où $b = \frac{3.10^{-3}}{x_f} = \frac{3.10^{-3}}{10^{-3}} = 3$.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

Partie A:

1°/



2°/

- a- La courbe représentative de l'évolution de la tension électrique u_c aux bornes du condensateur en fonction du temps est une droite qui passe par l'origine d'équation $u_c = a.t$ (1).

a est le coefficient de la droite : $a = \frac{3}{0,75}$ par suite $u_c = 4.t$.

b- $u_c = \frac{q}{C_0} = \frac{I}{C_0}.t$ (2).

Par identification entre (1) et (2) on déduit que $\frac{I}{C_0} = 4$ d'où $C_0 = \frac{I}{4}$ AN: $C_0 = \frac{40.10^{-6}}{4} = 10^{-5} F$.

3°/ $C_0 = \frac{S}{e} . \epsilon$ alors $\epsilon = \frac{C_0 . e}{S}$ AN : $\epsilon = \frac{0,15.10^{-3} \times 10^{-5}}{1,5.10^{-6}} = 10^{-3} F.m^{-1}$.

4°/ D'après la courbe et à $t=1,5s$ on a $u_c=5,9V$ d'où $\xi_c = \frac{1}{2} . C . u_c^2$.AN : $\xi_c = \frac{1}{2} . 10^{-5} . 5,9^2 = 1,74.10^{-4} J$.

Partie B:

1°/

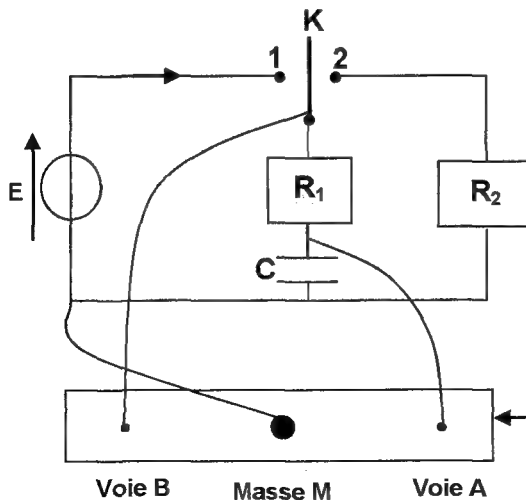
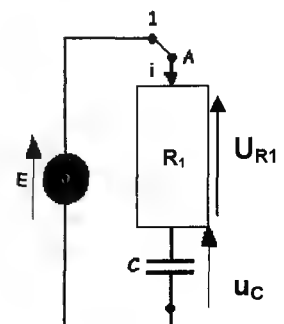


Figure-4-

2°/

- a- D'après la loi des mailles: $u_{R1} + u_c = E$

$U_{R1} = R_1 . i = R_1 . \frac{dq}{dt}$ et comme $q = u_c . C$ alors $U_{R1} = R_1 . C \frac{du_c}{dt}$



L'équation différentielle s'écrit alors sous la forme de : $R_1 \cdot C \frac{du_C}{dt} + u_C = E$

Avec : $\tau_1 = R_1 \cdot C$.

$$b- \tau_1 \frac{du_C}{dt} + u_C = \tau_1 \cdot \left(\frac{E}{\tau_1} \cdot e^{-\frac{t}{\tau_1}} \right) + E - E e^{-\frac{t}{\tau_1}} = E.$$

alors $u_C = E (1 - e^{-\frac{t}{\tau_1}})$ est une solution de l'équation différentielle.

- c- La constante de temps τ_1 est une grandeur physique positive qui caractérise la rapidité de charge d'un condensateur initialement déchargé dans un dipôle RC.

Dimension de τ_1 :

$$\tau_1 \frac{du_C}{dt} + u_C = E \Rightarrow \tau_1 = \frac{E - u}{\frac{du}{dt}} \text{ en dimension } [\tau_1] = \frac{[E - u] \rightarrow (V)}{\left[\frac{du}{dt} \right] \rightarrow (V \cdot s^{-1})} = (s) \text{ donc l'unité}$$

de τ_1 est homogène à une durée.

Détermination graphique de τ_1 :

τ_1 est l'abscisse du point de la courbe $u_C(t)$ d'ordonnée $0,63 \cdot E = 7,56V$ on trouve : $\tau_1 = 20ms = 2 \cdot 10^{-2}s$.

3°/

- a- Il s'agit d'un phénomène de charge du condensateur puisque u_C est croissante au cours du temps. Lorsque le condensateur est totalement chargé, la tension à ses bornes est maximale est égale à $E=12V$.

$$b- C = \frac{\tau_1}{R_1} \text{ AN : } C = \frac{0,02}{1000} = 2 \cdot 10^{-5} F.$$

$$4°/ u_{R1} = E - u_C$$

à $t=0s$, $u_C=0$ (Le condensateur est initialement déchargé) donc $u_{R1}=12V$.

à $t= \tau_1$, $u_C = 0,63 \cdot E = 7,56V$ alors $u_{R1} = 4,44V$.

5°/

- a- Il s'agit d'un phénomène de décharge du condensateur.

$$b- : \tau_2 = (R_1 + R_2) \cdot C. \text{ AN : } \tau_2 = 3 \cdot 10^3 \times 2 \cdot 10^{-5} = 6 \cdot 10^{-2}s.$$

EXERCICE N°2 :

1°/

- a- La lampe L_1 s'allume avant L_2 .

- b- A la fermeture de K, la bobine est traversée par un courant inducteur d'intensité croissante alors elle est placée dans un champ magnétique croissant par suite elle produit un courant induit de sens contraire que l'inducteur qui ralentit l'allumage de la lampe L_2 .

2°/

- a- Dans l'intervalle $[0 ; 40ms]$ la bobine jouant le rôle de l'inducteur et de l'induit est traversée par un courant inducteur d'intensité croissante de 0 à 2 A alors elle produit un courant auto induit de sens contraire que le courant inducteur.

- b- * Dans l'intervalle $[0 ; 40ms]$ la courbe $i = f(t)$ est une droite qui passe par l'origine d'équation : $i = a t$. Avec a : le coefficient directeur de la droite dans l'intervalle $[0 ; 40ms]$.

$$a = \frac{2}{40 \cdot 10^{-3}} = 50 \text{ A} \cdot s^{-1} \text{ par suite } i(t) = 50 t \text{ alors } \frac{di}{dt} = 50 \text{ or } u_B = -e = L \frac{di}{dt}$$

$$\text{AN : } u_B = 1,25 V.$$

* Dans l'intervalle [40ms ; 50ms] $i = f(t)$ est une droite qui ne passe pas par l'origine d'équation : $i = a' t + b$. Avec a' : le coefficient directeur de la droite dans l'intervalle [50ms ; 40ms].

$$a' = \frac{2 - 0}{40 \cdot 10^{-3} - 50 \cdot 10^{-3}} = -200 \text{ A.s}^{-1} \text{ d'où } i = -200t + b \text{ alors } b = 200t + i \text{ à } t = 40 \text{ ms on a } i = 2\text{A alors}$$

$$b = 200 \times 40 \cdot 10^{-3} + 2 = 10\text{A} \text{ par suite } i = -200.t + 10 \text{ alors } \frac{di}{dt} = -200 \text{ or } u_B = -e = L \frac{di}{dt}.$$

$$\text{AN : } u_B = -5\text{V}.$$

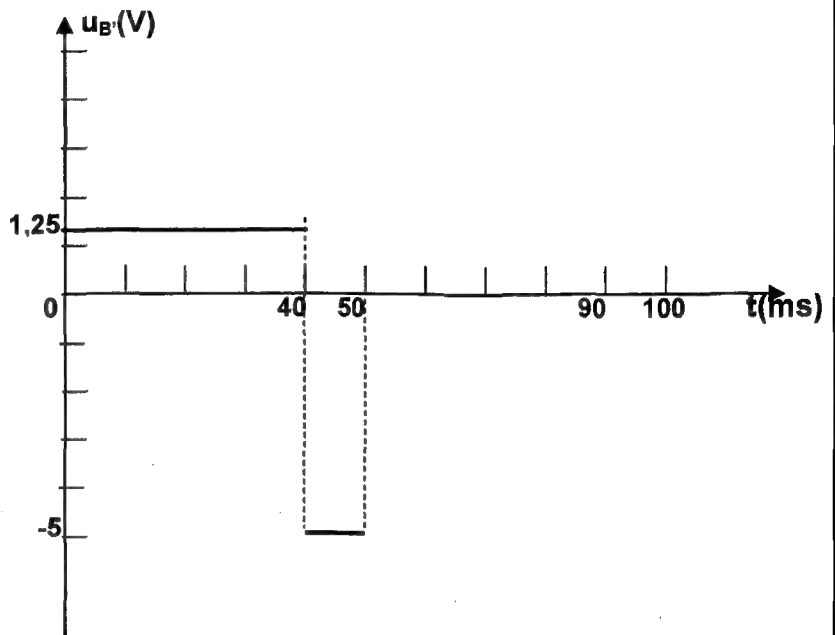
c-

* Dans l'intervalle [0 ; 40ms] :

$$\text{On a } u_B = 1,25 \text{ V}.$$

* Dans l'intervalle [40ms ; 50ms] :

$$\text{On a } u_B = -5 \text{ V}.$$

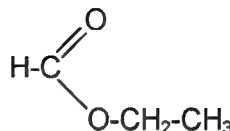


DUREE : 3 H

EPREUVE -1-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :

La réaction entre un acide carboxylique et un alcool produit de l'eau et un ester de formule :



On utilise un mélange équimolaire formé de n_0 mole d'acide carboxylique et n_0 mole d'alcool.

1°/ Donner les formules semi-développées de l'acide et de l'alcool qui permettent d'obtenir cet ester.

2°/

a- Définir le taux d'avancement final, τ_f , d'une réaction chimique.

b- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système et montrer que la constante d'équilibre relative

à la réaction d'estérification en fonction de τ_f est : $K = \frac{\tau_f^2}{(1-\tau_f)^2}$.

c- Sachant que la constante d'équilibre est $K = 4$, déterminer τ_f .

d- Quel caractère de cette réaction peut-on déduire?

3°/ On prépare 4 tubes à essai A, B, C et D contenant chacun n_0 mole d'acide et n_0 mole d'alcool.

Dans les tubes A, B et D on ajoute de l'acide sulfurique concentré en faible quantité dont on néglige le volume.

A la date $t=0$, on place les tubes A, B et C dans un bain marie à 80°C le tube D reste à la température ambiante 20°C .

A la date $t=60\text{min}$, on dose la quantité d'acide carboxylique restant dans les tubes A et C par une solution aqueuse de soude (NaOH) de concentration $C_b=2\text{ mol.L}^{-1}$.

On obtient les résultats suivants avec:

V_{bE} : volume de la solution aqueuse de soude versé à l'équivalence.

Tube	A	C
$V_{bE}(\text{cm}^3)$	10	24

Tableau -1-

A la date $t'=90\text{ min}$, on dose la quantité d'acide carboxylique restant dans les tubes B et D par la même solution aqueuse de soude.

On obtient les résultats suivants :

a- En exploitant les résultats des dosages :

* Dégager à partir des tableaux -1- et -2- les facteurs cinétiques mis en jeu.

Expliquer.

* Montrer que le contenu du tube A, à $t=60\text{min}$, est en état d'équilibre chimique.

b- Déterminer le nombre de mole, n_1 , d'acide carboxylique restant à l'équilibre chimique.

c- Déduire n_0 et l'avancement final, x_f , de la réaction d'estérification.

Tube	B	D
$V_{bE}(\text{cm}^3)$	10	27

Tableau -2-

4°/ Dans une nouvelle expérience, on part d'un mélange formé de **0,25 mol** d'acide **0,25 mol** d'alcool, **0,6 mol** d'ester et **0,6 mol** d'eau.

a- Vérifier que le système n'est pas en état d'équilibre. Préciser, en le justifiant, le sens d'évolution spontané du système.

b- Déterminer la composition du mélange à l'équilibre.

EXERCICE N°2 :

On se propose d'étudier la réaction entre les ions ferrique Fe^{3+} et les ions iodure I^- symbolisée par l'équation suivante : $2 \text{Fe}^{3+} + 2 \text{I}^- \rightleftharpoons \text{I}_2 + 2 \text{Fe}^{2+}$.

On prépare, à la température T , un mélange équimolaire en solution aqueuse de volume constant $V=0,1\text{L}$ et contenant $0,1\text{mol}$ de chacun des réactifs Fe^{3+} et I^- .

1°/

a- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système.

b- A la fin de la réaction, le nombre de mole totale des produits formés, I_2 et Fe^{2+} , est

$n_T = 0,149 \text{ mol}$.

b₁- Déterminer la valeur de l'avancement final, x_f , de la réaction.

b₂- Déterminer la valeur de la constante d'équilibre K de la réaction et montrer qu'elle est totale.

2°/ Quelle est la valeur du taux d'avancement final de la réaction? Expliquer.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

Une lampe sans pile

La lampe à induction est une lampe de poche qui ne nécessite aucune pile, contrairement aux lampes de poches traditionnelles. Elle comporte un aimant pouvant se déplacer dans une bobine, un circuit électronique qui laisse passer le courant dans un seul sens, un condensateur et une diode électroluminescente (LED). Figure -1-.

Pour charger cette lampe, il suffit de la secouer (agiter rapidement et plusieurs fois avec régularité) pendant quelques instants. L'objectif est d'obtenir le déplacement de l'aimant à travers la bobine.

Le courant alternatif créé est redressé par le circuit électronique en courant continu.

Le condensateur se charge alors puis se décharge dans la diode électroluminescente.

La lampe à induction peut délivrer de 5 à 30 minutes de luminosité pour 20 à 30 s d'agitation. Elle a une durée de vie estimée (évaluée approximativement) d'au moins 50 000 heures. De ce fait elle fournit toujours une lumière efficace sans utiliser de piles.

Questions :

1°/ Expliquer et nommer le phénomène physique origine du courant dans la lampe.

2°/ Préciser l'inducteur et l'induit dans cette lampe.

3°/ Expliquer pourquoi la lampe à induction est capable d'émettre la lumière même après avoir cessé de la secouer.

4°/ Donner les avantages d'une lampe à induction par rapport à une lampe de poche traditionnelle.

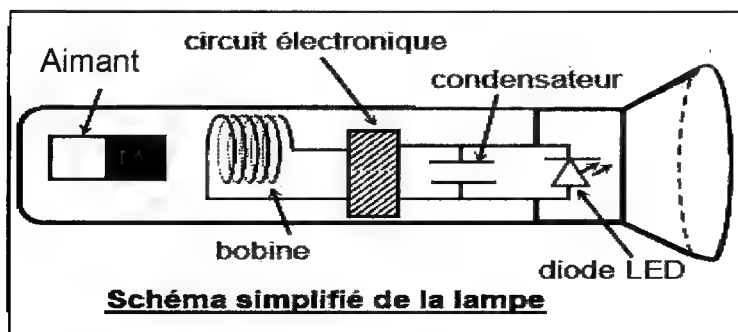


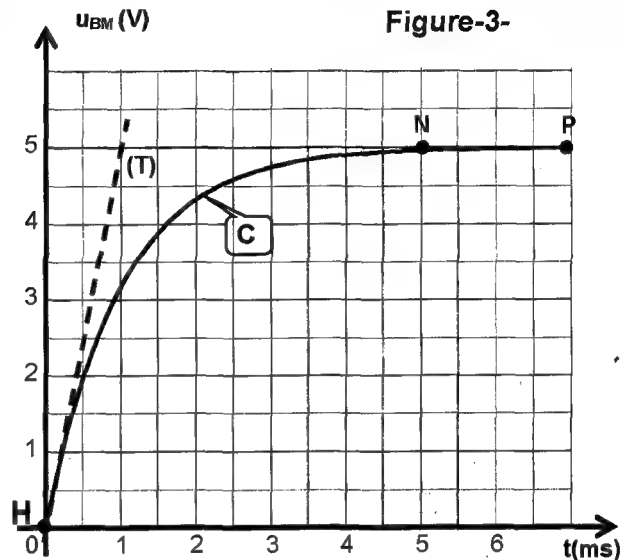
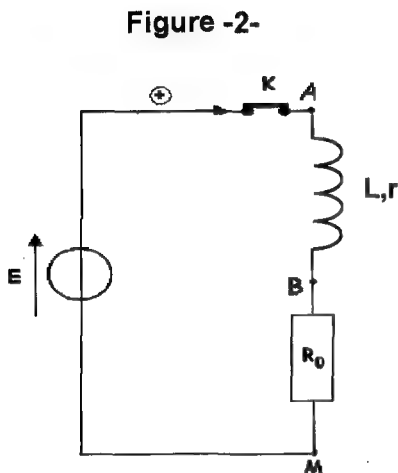
Figure -1-

EXERCICE N°2 :

A l'aide d'un générateur délivrant à ses bornes une tension électrique constante $E = 6 \text{ V}$, un résistor de résistance $R_0 = 50 \Omega$, une bobine d'inductance L et de résistance r , et un interrupteur K , on réalise le circuit schématisé sur la figure-2-.

Afin de visualiser la tension $u_{BM}(t)$ aux bornes du résistor, on réalise les connexions adéquates à un oscilloscope à mémoire et on ferme l'interrupteur K à un instant $t = 0$.

On obtient le chronogramme (C) représenté sur la figure-3-.



1°/

- Montrer que l'étude de la tension $u_{BM}(t)$ permet de faire celle de l'intensité $i(t)$ du courant dans le dipôle RL.
- Identifier parmi les portions (HN) et (NP) du chronogramme (C), celle qui représente le régime transitoire de l'établissement du courant. Justifier.
- En déduire graphiquement la durée t_c au bout de laquelle le courant continu s'établit dans le dipôle RL.

2°/

- Etablir l'équation différentielle du dipôle RL vérifiée par l'intensité du courant électrique i .
- Définir et calculer la constante de temps τ du dipôle RL.
- Cette équation différentielle admet comme solution : $i(t) = \frac{E}{R_0 + r} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$. Montrer que :

c₁- L'inductance de la bobine peut s'écrire $L = \frac{E R_0}{p}$ où p est la pente de la tangente (T) du chronogramme (C), à l'instant $t = 0$ représenté sur la figure-3-.

c₂ - La résistance de la bobine peut s'écrire $r = R_0 \left(\frac{E}{U_0} - 1 \right)$ où U_0 est la valeur de la tension $u_{BM}(t)$ en régime permanent de l'établissement du courant électrique.

3°/ En déduire que les valeurs de l'inductance L et de la résistance r , sont respectivement :

0,06H et 10Ω.

4°/

- Exprimer la tension $u_{AB}(t)$ aux bornes de la bobine en fonction de E et $u_{BM}(t)$.
- Sur la figure-3-, déduire la représentation de l'allure de la courbe d'évolution de la tension $u_{AB}(t)$ en fonction du temps.

EXERCICE N°3 :

Le montage de la figure -4- est formé par :

- Un générateur de tension de fem $E = 10V$
- Un résistor de résistance variable R de 0 à 400Ω .
- Une bobine purement inductive d'inductance L .
- Un condensateur de capacité C .
- Un commutateur K à deux positions
- Un système d'acquisition lié à un ordinateur.

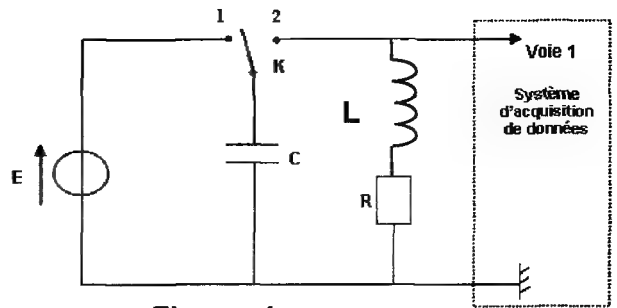


Figure -4-

1°/ On ferme K sur la position 1 puis on l'ouvre.

Le condensateur perd-t-il sa charge? Justifier.

2°/ On donne : $L = 1H$. On ferme K sur la position 2.

Lorsque la tension aux bornes du condensateur s'annule pour la première fois, on lance l'acquisition.

On obtient sur la voie 1 la courbe de la figure -5-.

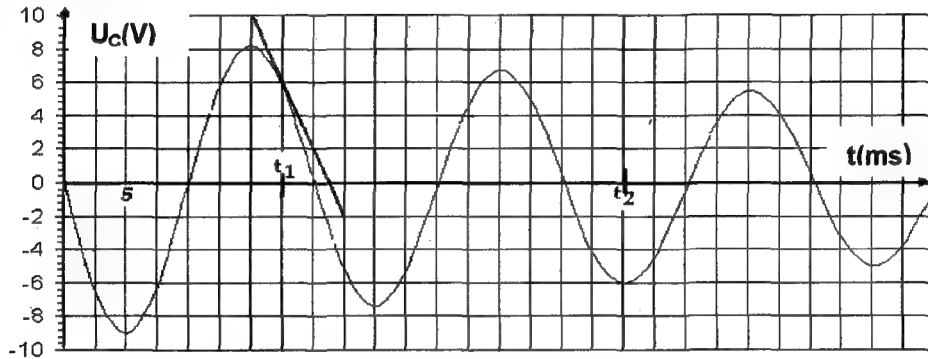


Figure -5-

a- Déterminer la valeur de la pseudo - période des oscillations.

b- En admettant que cette pseudo-période est égale à la période propre des oscillations d'un circuit LC. Calculer la capacité C du condensateur.

c- Etablir l'équation différentielle qui caractérise les oscillations de la tension u_C aux bornes du condensateur.

3°/

a- Montrer que l'énergie totale emmagasinée dans le circuit diminue au cours du temps.

b- En utilisant le graphique, calculer l'énergie dissipée par effet joule dans le circuit entre les instants t_1 et t_2 indiqués sur figure-5-.

4°/ Pour $R = 0$, on modifie les paramètres du circuit ainsi que les conditions initiales.

On donne sur la figure -6- la courbe d'évolution de la tension u_{Bob} aux bornes de la bobine en fonction de temps : $u_{Bob} = f(t)$.

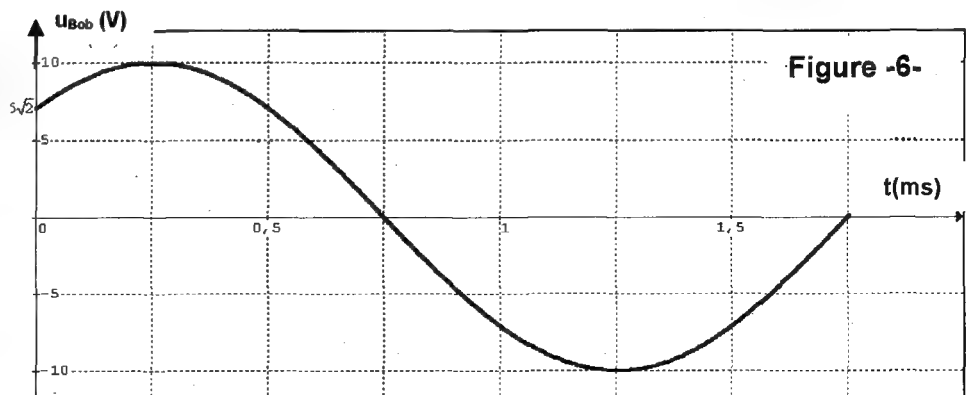
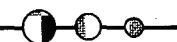


Figure -6-

a- Déterminer l'expression de $u_{bob}(t)$. Déduire celle de $u_C(t)$.

b- Représenter sur la figure -6- la courbe d'évolution de la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur en fonction du temps.



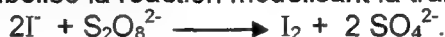
DUREE : 3 H

EPREUVE -2-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :

A une température T , on prépare un système chimique aqueux contenant à un instant $t=0$, une quantité de matière $n_1 = 2.10^{-2} \text{ mol}$ de peroxodisulfate de potassium $K_2S_2O_8$ et une autre quantité de matière $n_2 = 2.10^{-2} \text{ mol}$ d'iodure de potassium KI .

L'équation chimique qui symbolise la réaction modélisant la transformation est :



A l'aide d'une technique de mesure appropriée on détermine à différentes dates t , le taux d'avancement de la réaction (τ) défini par le rapport de l'avancement, x , de la réaction

à l'instant t par son avancement maximal x_m $\left(\tau = \frac{x}{x_m} \right)$.

Les résultats de mesure ont permis de tracer la courbe de la figure-1- traduisant l'évolution du taux d'avancement de la réaction en fonction du temps.

1°/ Montrer, graphiquement, que la réaction est totale.

2°/ Déterminer l'avancement maximal x_{\max} de la réaction.

3°/

a- Déterminer la composition molaire du système à l'instant $t_1 = 10 \text{ min}$.

b- b₁- Exprimer la vitesse de la réaction à la date t en fonction de x_m et τ .

b₂- Calculer sa valeur à la date $t_1 = 10 \text{ min}$.

4°/ A la même température et à volume constant, on refait l'expérience précédente en partant d'un mélange initial contenant $n'_1 = 2.10^{-2} \text{ mol}$ d'ion $S_2O_8^{2-}$ et $n'_2 = 6.10^{-2} \text{ mol}$ d'ion I^- .

a- Quel est l'effet de cette modification de la composition initiale du mélange réactionnel sur :

La valeur du taux d'avancement final, τ_f , de la réaction et la valeur de la vitesse de la réaction à t_0 .

b- Représenter sur la figure -1-, l'allure de la courbe d'évolution du taux d'avancement τ en fonction du temps. Justifier.

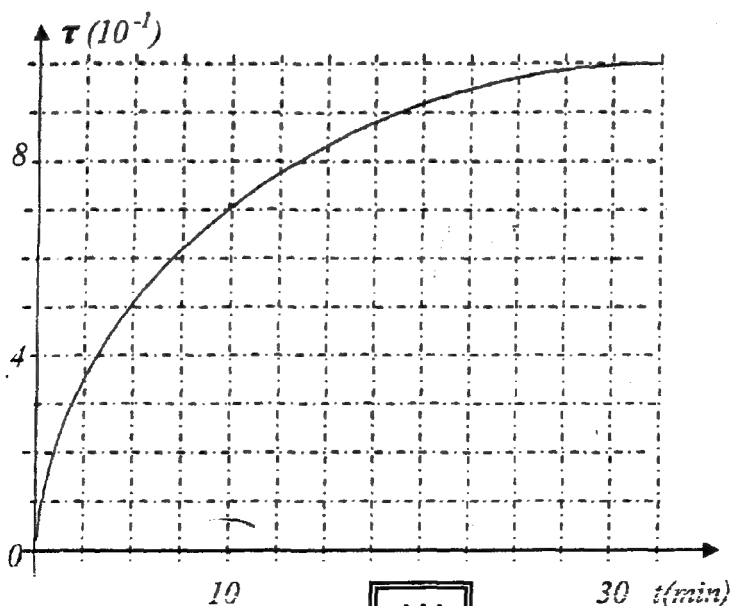


Figure-1-

EXERCICE N°2 :

On réalise à une température T une première expérience en mélangeant de l'acide méthanoïque $\text{H}-\text{CO}_2\text{H}$ et du propan-1-ol $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$, au mélange obtenu on ajoute quelques gouttes d'acide sulfurique.

Ce mélange homogénéisé est réparti dans des tubes contenant chacun initialement 6.10^{-2} mol d'acide méthanoïque et 6.10^{-2} mol de propan-1-ol.

L'ensemble est placé dans un bain marie à une température constante.

On dose l'acide restant à des différentes dates par une solution aqueuse de soude de concentration molaire $C_B = 1 \text{ mol.L}^{-1}$.

1°/ Ecrire l'équation de la réaction qui a lieu en utilisant les formules semi-développées et nommer le composé organique formé.

2°/ Les dosages effectués à différents instants ont permis de tracer la courbe de la figure-2- donnant l'évolution du nombre de mole d'acide restant au cours du temps.

a- Dédurre du graphe deux caractères de cette réaction. Justifier.

b- Déterminer la vitesse de la réaction d'estérification à l'instant $t_1 = 1\text{h}$.

c- Déterminer le volume de la solution de soude versé pour doser l'acide restant à la date $t_1 = 1\text{h}$.

3°/

a- Déterminer la composition molaire du mélange à l'équilibre.

b- Calculer la constante d'équilibre K de la réaction d'estérification.

4°/ On réalise une deuxième expérience en mélangeant 6.10^{-2} mol d'acide méthanoïque et n_0 mol de propan-1-ol, on refait les mesures et on trace la courbe (2) de la figure-3-

a- Préciser sur quel facteur cinétique a-t-on agit pour obtenir la courbe (2) à partir de la courbe (1).

b- Calculer n_0 .

5°/ Dans une troisième expérience, on part à $t_0 = 0$ d'un mélange formé de **0,25 mol** d'acide, **0,6 mol** d'ester **0,6 mol** d'eau et **0,25 mol** d'alcool.

a- Pour que les quantités de matière d'acide, d'alcool et d'ester restent invariables au cours du temps, préciser en le justifiant si à cette date t_0 l'on doit :

* Ajouter une quantité d'eau.

* Extraire par un moyen approprié une quantité de l'eau.

b- Déterminer alors le volume d'eau qu'il faut l'ajouter ou l'extraire.

On donne : $\text{H} : 1\text{g.mol}^{-1}$; $\text{O} : 16\text{g.mol}^{-1}$; la masse volumique d'eau $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g.cm}^{-3}$.

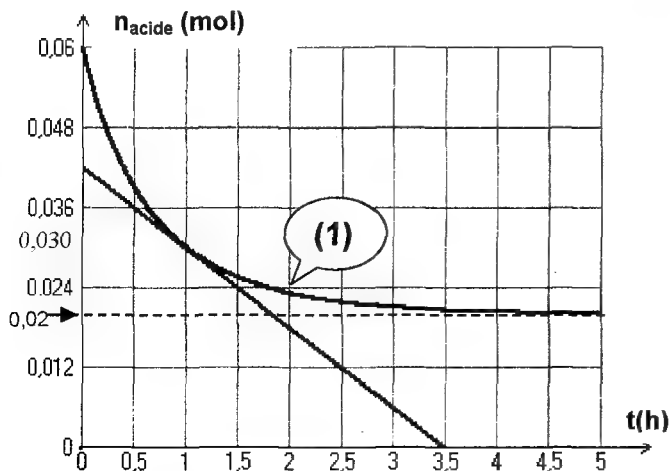


Figure-2-

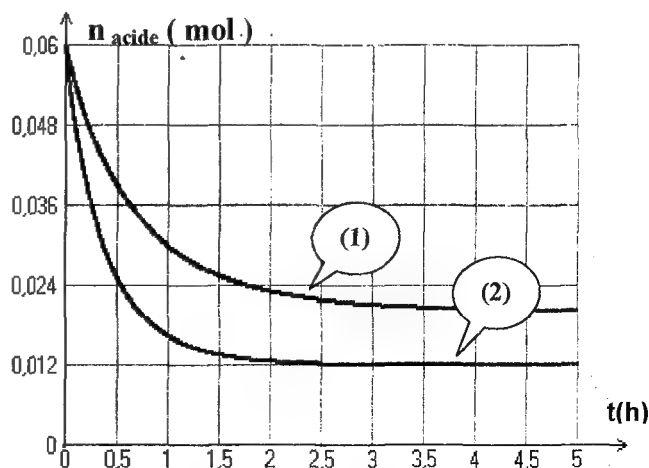


Figure-3-

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

Protection des circuits inductifs

Lors de l'ouverture d'un interrupteur placé dans un circuit inductif (comportant une bobine), parcouru par un courant intense, un arc électrique s'établit entre les deux pôles qui sont écartés l'un de l'autre. Il en est de même avec des circuits parcourus par des courants peu intense mais qui font l'objet de commutation rapides (électronique). Cet arc dit étincelle de rupture est la conséquence du phénomène d'auto-induction : l'annulation du courant dans un circuit se traduit par l'induction d'une fem d'autant plus grande que le courant interrompu est plus intense, et que l'interruption est plus rapide.

Il peut en résulter une surtension importante entre les pôles des appareils de coupure. En général, il est indispensable de remédier à cet inconvénient afin d'éviter tout danger pour le manipulateur (risque d'électrocution) et pour le matériel.

Physique appliquée. NATHAN TECHNIQUE.

- 1°/ Dans quel type de circuit se produit l'étincelle de rupture?
- 2°/ Quel est le phénomène physique responsable de cette étincelle? Justifier l'apparition de cette étincelle au cours de la rupture.
- 3°/ Quels sont les facteurs qui ont une influence sur l'importance de la fem d'auto-induction?
- 4°/ Quel risque de l'étincelle de rupture? Proposer une méthode qui permet de se protéger de cette étincelle.

EXERCICE N°2 :

Le circuit électrique de la figure -4- comprend :

- Un générateur de tension de fem E .
- Une bobine d'inductance L et de résistance $r = 3 \Omega$.
- Un résistor de résistance $R_0 = 22 \Omega$.

A l'instant $t=0$ on ferme l'interrupteur K .

- 1°/ Etablir l'équation différentielle régissant la variation de l'intensité, i , du courant électrique.

- 2°/ Vérifier que $i(t) = \frac{E}{R_0 + r} (1 - e^{-\frac{R_0 + r}{L}t})$ est une solution de

l'équation différentielle précédente.

3°/

- a- Déterminer, en régime permanent, les expressions des tensions u_{BM} aux bornes du résistor et u_{AB} aux bornes de la bobine en fonction de r , R_0 et E .

- b- Par un système d'acquisition adéquat on trace les courbes de $u_{BM}(t)$ et $u_{AB}(t)$. Figure -5- Identifier, en justifiant la réponse, les deux courbes (1) et (2).

- 4°/ L'écart de tension positif ΔU indiqué sur la figure-5- est égale à **3,8 V**.

- a- Exprimer cet écart en fonction de R_0 , r et I_0 (intensité du courant électrique dans le régime permanent).

- b- Calculer la valeur de l'intensité I_0 du courant en régime permanent.

- c- Dédire la valeur de la fem E du générateur.

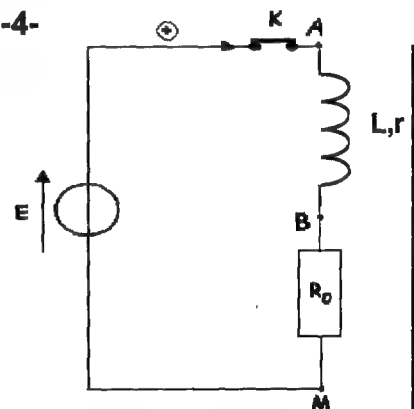
5°/

- a- Définir la constante du temps τ du dipôle RL et déterminer sa valeur.

- b- En déduire la valeur de l'inductance L de la bobine.

- c- Déterminer graphiquement la fem d'auto induction, e , de la bobine à $t=0$.

Figure -4-



6°/ Déterminer les coordonnées du point A indiqué sur la figure -5-.

7°/ On prendra $E=5V$ et $L=0,025H$. Représenter, en le justifiant, sur la figure -5-.

- L'allure de la courbe d'évolution de $u_{BM}(t)$ lorsqu'on remplace le résistor de résistance R_0 par un autre de résistance $R'_0 = 47 \Omega$, en précisant les coordonnées des points particuliers.
- L'allure de la courbe d'évolution de $u_{AB}(t)$ lorsqu'on double l'inductance L de la bobine, en précisant les coordonnées des points particuliers.

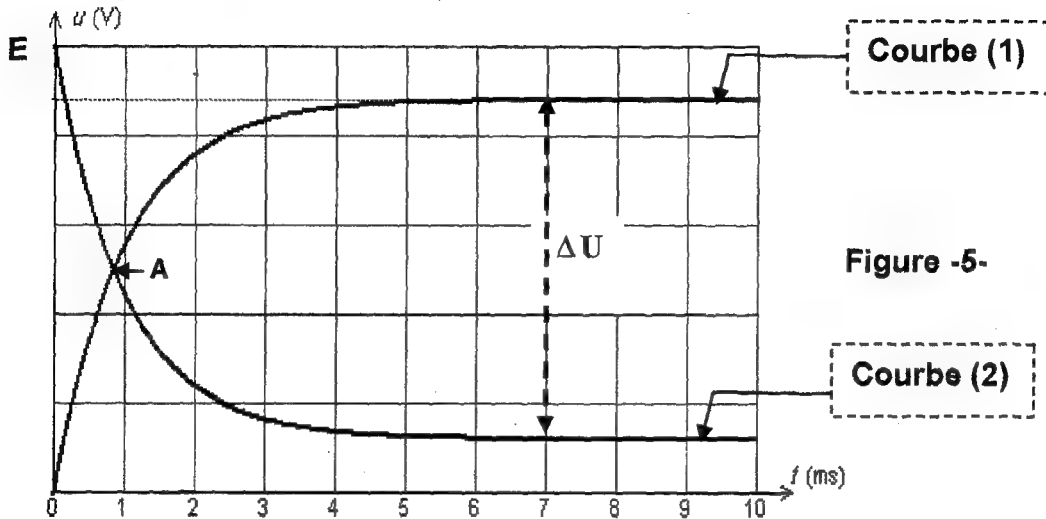


Figure -5-

EXERCICE N°3 :

On considère le circuit électrique comportant un générateur de tension continue de fem $E = 6V$, un condensateur de capacité $C=1\mu F$, une bobine d'inductance L et de résistance négligeable, deux conducteurs ohmiques chacun de résistance $R=100\Omega$ et deux interrupteurs K et K' figure -6-.

A- Première expérience

Dans cette expérience, on ferme K (en maintenant K' ouvert). Le dipôle RC est alors soumis à un échelon de tension. De quel phénomène s'agit-il? Décrire à l'échelle microscopique ce phénomène.

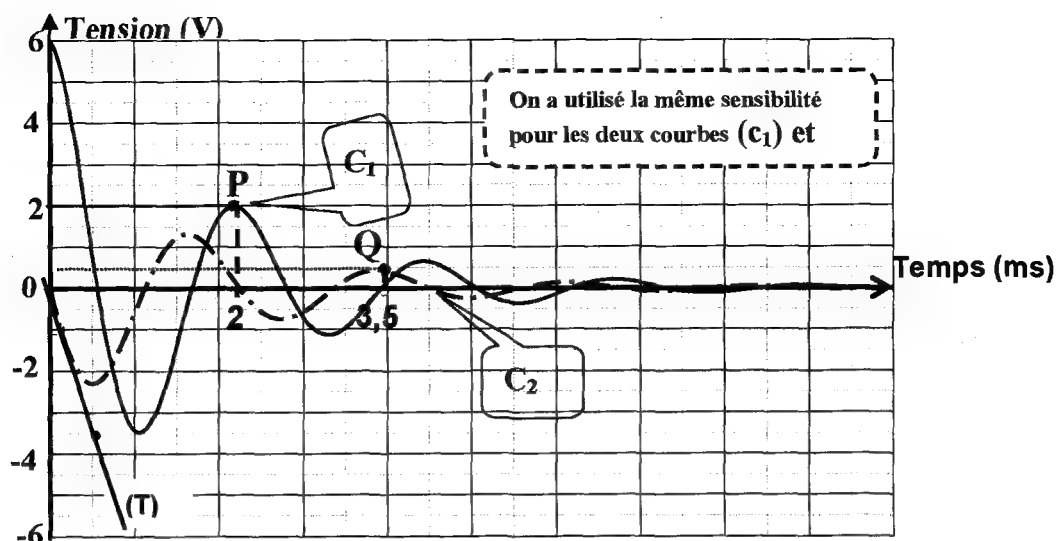
Figure -6-

B- Deuxième expérience

Une fois la première expérience réalisée, on ouvre K puis on ferme K' à une nouvelle origine de temps $t=0$.

On utilise un oscilloscope bicourbe pour visualiser la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur et la tension $u_R(t)$ aux bornes du conducteur ohmique de résistance R respectivement sur la voie 1 et sur la voie 2 inversée. On obtient les courbes de la figure -7-.

Figure -7-



1°/

a- Justifier que le circuit obtenu dans cette expérience est le siège d'oscillations électriques, libres et amorties.

b- Attribuer à chaque courbe la tension correspondante. Justifier.

2°/ a- Montrer que l'équation différentielle régissant l'évolution de la tension $u_C(t)$ du condensateur est :

$$\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{\tau} \frac{du_C(t)}{dt} + \omega_0^2 u_C(t) = 0. \text{ Identifier } \tau \text{ et } \omega_0^2$$

b- Donner la signification physique des termes τ et ω_0 .

3°/ En utilisant la tangente (T) tracée sur la figure -7- déterminer la tension u_B aux bornes de la bobine à la date $t_0=0$ et déduire approximativement la valeur de l'inductance L de la bobine.

4°/

a- Montrer que l'énergie électromagnétique E_T emmagasinée dans le circuit diminue au cours du temps

b- Expliquer la transformation énergétique dans le circuit entre $t=0$ et $t=\frac{T}{4}$.

(T : période du régime pseudopériodique des oscillations).

c- On considère deux points P et Q indiqués sur la figure-7-.

Reproduire et compléter le tableau suivant en faisant les calculs nécessaires. On prendra $L=0,1H$.

date	Energie électrostatique	Energie magnétique	Energie électromagnétique
$t_P = 2ms$			
$t_Q = 3,5ms$			

d- Calculer la variation de l'énergie électromagnétique entre les dates t_P et t_Q .

e- Déduire la puissance électrique dissipée par effet Joule entre les dates t_P et t_Q .

DUREE : 3 H

EPREUVE -3-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :

A une température T , on fait réagir **0,3 mol** d'acide méthanoïque (A) de formule moléculaire HCOOH avec **0,3 mol** de méthanol (B) de formule CH_3OH , il se forme un ester (E) et de l'eau. Une suivie expérimentale de cette transformation a permis de tracer la courbe de la figure-1- décrivant l'évolution de la quantité de matière de l'acide (A) restant en fonction du temps.

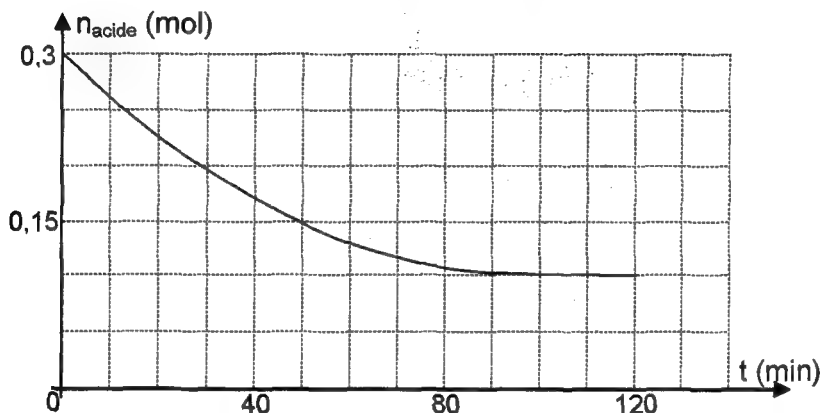


Figure -1-

1°/ Ecrire, en formules semi développées, l'équation de la réaction modélisant cette transformation. Nommer le composé organique formé.

2°/

a- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système.

b- Définir le taux d'avancement, τ_f , d'une transformation chimique. Calculer sa valeur dans le cas de cette transformation.

c- Quels caractères peut-on donner à cette transformation? Justifier.

3°/ La constante d'équilibre relative à cette réaction d'estérification est K .

a- Etablir l'expression de K en fonction de τ_f .

b- Vérifier que $K=4$.

c- L'équilibre chimique est atteint à la date $t_1=100\text{min}$.

c₁- Peut-on dire que la date $t_2=50\text{min}$ correspond au temps de demi réaction? Justifier.

c₂- Déterminer la vitesse de la réaction à la date $t_2=50\text{min}$.

4°/ Représenter sur la figure -1- l'allure de la courbe d'évolution de la quantité de matière de l'acide (A) restant si on refait la même réaction à une température T' inférieure à T . Expliquer.

5°/ Dans une autre expérience, on mélange initialement **0,2 mol** d'acide, **0,05 mol** d'ester, **0,2 mol** d'alcool et **0,05 mol** d'eau.

a- Montrer que le système n'est pas en état d'équilibre chimique.

b- Préciser, en le justifiant, le sens d'évolution du système.

c- Déterminer la composition molaire finale du mélange réactionnel en alcool et en ester.

EXERCICE N°2 :

On considère la transformation chimique modélisée par la réaction chimique entre les ions Fe^{3+} et les ions perchlorate ClO_4^- qui aboutit à la formation des ions perchlorate de fer III $FeClO_4^{2+}$ symbolisée par l'équation suivante : $ClO_4^- + Fe^{3+} \rightleftharpoons FeClO_4^{2+}$

A $t=0$, on introduit **0,02 mol** d'ion Fe^{3+} et **0,02 mol** d'ion ClO_4^- , le mélange réactionnel formé est de volume constant $V=0,1L$. Lorsque l'équilibre est atteint la concentration molaire des ions perchlorate de fer III est égale à **0,11 mol.L⁻¹**.

1°/ Dresser le tableau descriptif d'évolution de cette transformation chimique.

2°/ Montrer qu'il s'agit d'une transformation limitée.

3°/ Exprimer puis calculer la constante d'équilibre de cette réaction.

4°/ Lorsque l'équilibre est atteint on introduit **20 mL** d'eau distillée dans le mélange réactionnel.

a- Le système est-il en état d'équilibre chimique ou en évolution? Justifier.

b- Déduire la composition finale du mélange réactionnel.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

On considère l'un des circuits électriques de la figure -2- comportant un générateur de tension de fem E , une bobine B d'inductance L et de résistance interne r , un résistor de résistance $R=100\Omega$. et un interrupteur K .

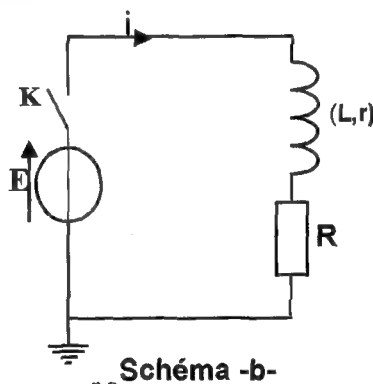
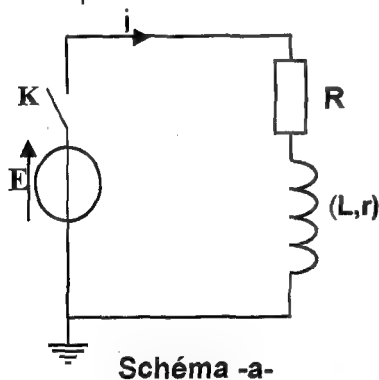


Figure -2-

On se propose d'étudier l'évolution, au cours du temps, de l'intensité i du courant électrique circulant dans le circuit après avoir fermé l'interrupteur K à une date $t=0$. Pour cela on utilise un oscilloscope à mémoire afin de visualiser la tension électrique u , on obtient alors la courbe de la figure -3-.

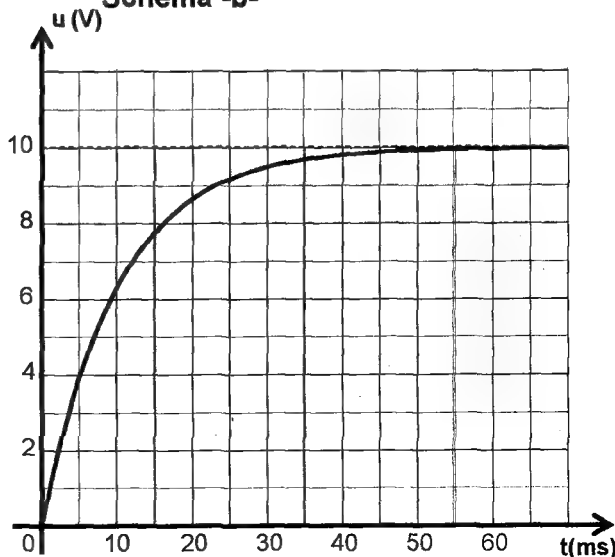


Figure-3-

1°/

- a- Choisir, en le justifiant, lequel parmi les schémas -a- et -b- de la figure -2- celui qui correspond au montage qui répond au besoin de cette étude.
- b- Compléter sur la figure-2- la connexion à faire avec l'oscilloscope dans le montage choisi et permettant de visualiser la tension u .
- c- Expliquer et interpréter l'allure de l'oscillogramme de la figure-3-.

2°/

- a- Etablir l'équation différentielle du circuit faisant intervenir l'intensité du courant i .
- b- Dédire, en fonction des grandeurs caractérisant le circuit, l'expression de l'intensité du courant électrique, I_0 , qui s'établit en régime permanent. Déterminer sa valeur.

c-

- c₁- Déterminer l'expression de la constante τ pour que $i(t) = I_0.(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ soit solution de l'équation différentielle.
- c₂- Montrer, d'après l'équation différentielle, que la constante τ s'exprime dans le système international d'unité en seconde. Quelle est la signification physique de la constante τ ?
- c₃- Déterminer τ .

3°/ Sachant que l'écart entre la tension aux bornes du résistor et la tension aux bornes de la bobine en régime permanent est de 8,5V.

- a- Déterminer la résistance interne r de la bobine.
- b- Dédire l'inductance L de la bobine et la fem E du générateur.

4°/ Représenter, sur la figure -3-, l'allure de la courbe d'évolution de la tension u_B aux bornes de la bobine. Préciser les coordonnées de trois points remarquables de cette courbe.

EXERCICE N°2 :

On réalise à l'aide d'une bobine (B) d'inductance $L=1H$ et de résistance interne r , un générateur de fem $E = 6V$, un résistor de résistance $R = 1k\Omega$, un condensateur de capacité $C = 2.10^{-6}F$ et un commutateur K, le circuit de la figure-4-.

1°/ A une date pris comme origine de temps ($t_0=0s$), on bascule le commutateur K en position (2). L'oscillogramme donnant l'évolution de la tension $u_c(t)$ aux bornes du condensateur en fonction du temps est représentée par la figure-5-.

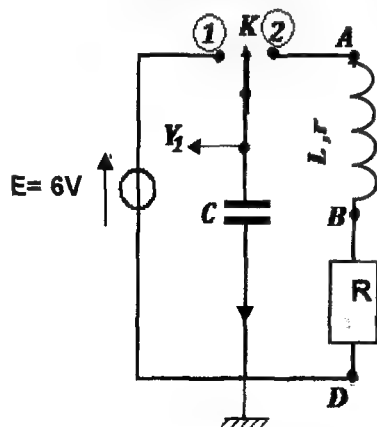


Figure-4-

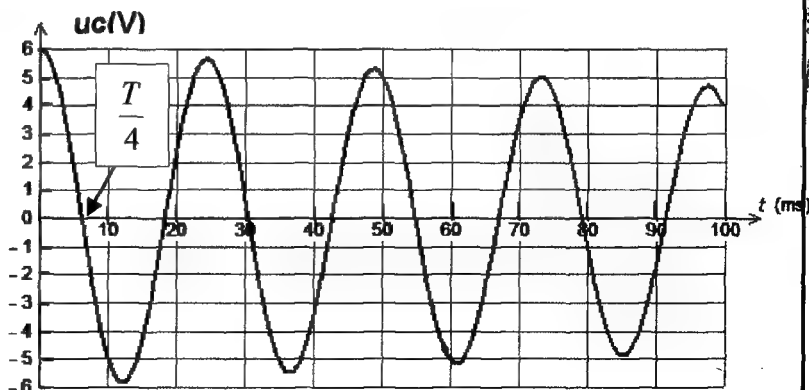


Figure -5-

a- Expliquer, énergétiquement, pourquoi l'amplitude d'oscillation de la tension u_c diminue progressivement au cours du temps. De quel régime d'oscillation s'agit-il ?

b- Dans l'intervalle de temps $\left[0, \frac{T}{4}\right]$:

b₁- Préciser, en justifiant la réponse, le sens de circulation réel du courant électrique.

b₂- Déterminer aux instants de dates $t_0=0s$ et $t_1=\frac{T}{4}$ la charge électrique q du condensateur et l'intensité, i , du courant électrique.

2°/

a- Etablir l'équation différentielle régissant les variations de la charge q du condensateur lorsque le commutateur est fermé sur la position (2).

b- Donner l'expression de l'énergie totale E emmagasinée dans le circuit en fonction de i , q , L , et C .

c- Montrer que cette énergie est en diminution au cours du temps.

d- Dédurre la variation de l'énergie totale E entre les dates $t_0=0s$ et $t_1=\frac{T}{4}$.

3°/ On remplace, dans le circuit, le résistor de résistance R par un autre de résistance R' on obtient un oscillogramme donnant l'évolution de $u_c(t)$ en fonction du temps qui présente **6 oscillations** pendant une durée $\Delta t=100ms$. Comparer, avec justification, R et R' .

EXERCICE N°3 :

Un stimulateur cardiaque est un dispositif très miniaturisé ⁽¹⁾. C'est un appareil électrique implanté dans l'organisme qui rétablit le rythme normal de contraction du muscle cardiaque relié au cœur humain par des électrodes appelées sondes. Le stimulateur est actionné grâce à une pile intégrée, généralement au lithium; il génère de petites impulsions électriques ⁽²⁾ de basse tension qui forcent le cœur à battre à un rythme régulier et suffisamment rapide.

Le générateur d'impulsions du stimulateur cardiaque peut être modélisé par le circuit de la **figure-6-**. La valeur de r est très faible de telle sorte que le condensateur se charge très rapidement lorsque l'interrupteur (en réalité un dispositif électronique) est en position 1. Lorsque la charge est terminée, l'interrupteur bascule en position 2 et le condensateur se décharge lentement dans la résistance R , de valeur élevée.

Quand la tension aux bornes de R atteint une valeur donnée, le boîtier envoie au cœur une impulsion électrique par l'intermédiaire des sondes. Un interrupteur bascule simultanément en position -1- et la recharge du condensateur se fait quasiment instantanément à travers r . Le processus recommence.

D'après Ed Bréal.

(1): de très petite taille.

(2): variation brusque d'intensité d'énergie.

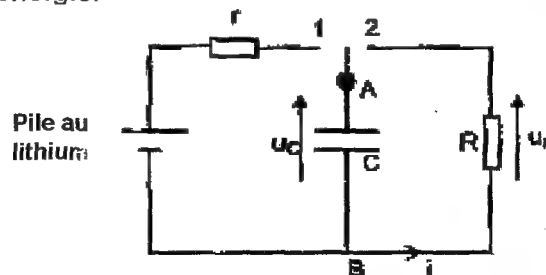


Figure - 6-

Questions :

1°/ Prélever du texte la phrase qui exprime le rôle du stimulateur cardiaque? Expliquer, par trois phrase du texte son mode de fonctionnement.

2° / Le fonctionnement du stimulateur cardiaque est-il basé sur les propriétés physiques d'un dipôle RL, d'un dipôle RC ou d'un dipôle RLC ? Justifier.

3°/ Expliquer d'après le texte l'utilisation d'une faible résistance r dans le circuit de charge du condensateur.

DUREE : 3 H

EPREUVE -1-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :1°/ L'acide carboxylique : HCO_2H et l'alcool : $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$.2°/ a- Le taux d'avancement final, τ_f , d'une réaction chimique est égal au quotient de son avancement final x_f par son avancement maximal x_{max} .

A t=0s	n_0	n_0	0	0	mol.
A t_f	$n_0 - x$	$n_0 - x$	x	x	mol.
A t_f	$n_0 - x_f$	$n_0 - x_f$	x_f	x_f	mol.

$$* K = \pi_{\text{eq}} = \left(\frac{[\text{Alcool}] \cdot [\text{Acide}]}{[\text{Ester}] \cdot [\text{Eau}]} \right)_{\text{eq}} = \left(\frac{\frac{n(\text{Alcool})}{V} \cdot \frac{n(\text{Acide})}{V}}{\frac{n(\text{Ester})}{V} \cdot \frac{n(\text{Eau})}{V}} \right)_{\text{eq}} = \left(\frac{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})}{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})} \right)_{\text{eq}} = \frac{x_f^2}{(n_0 - x_f)^2}$$

$$\text{or } \tau_f = \frac{x_f}{x_m} = \frac{x_f}{n_0} \text{ alors } x_f = n_0 \cdot \tau_f \text{ par suite } K = \frac{n_0^2 \cdot \tau_f^2}{(n_0 - n_0 \cdot \tau_f)^2} = \frac{n_0^2 \cdot \tau_f^2}{n_0^2 \cdot (1 - \tau_f)^2} = \frac{\tau_f^2}{(1 - \tau_f)^2}$$

$$\text{c- } 2 = \frac{\tau_f}{1 - \tau_f} \text{ ou } 2 = - \frac{\tau_f}{1 - \tau_f} \text{ alors } \tau_f = \frac{2}{3} = 0,66 \text{ ou } \tau_f = 2 > 1 \text{ impossible.}$$

$$\text{d- } \tau_f = \frac{2}{3} = 0,66 < 1 \text{ alors la réaction d'estérification est limitée.}$$

3°/ a-* D'après le tableau -1- on a $V_{\text{BE}}(\text{tube A}) < V_{\text{BE}}(\text{tube C})$ or au point d'équivalence acide-base on a : $n_{\text{Acide restant}} = C_B \cdot V_{\text{BE}}$ par suite $n_{\text{Acide restant}}(\text{tube A}) < n_{\text{Acide restant}}(\text{tube C})$ alors la réaction d'estérification dans le tube A est plus rapide que dans le tube C par suite le facteur cinétique mis en jeu est le catalyseur (solution d'acide sulfurique).

D'après le tableau -2- on a $V_{\text{BE}}(\text{tube B}) < V_{\text{BE}}(\text{tube D})$ or au point d'équivalence acide-base on a : $n_{\text{Acide restant}} = C_B \cdot V_{\text{BE}}$ par suite $n_{\text{Acide restant}}(\text{tube B}) < n_{\text{Acide restant}}(\text{tube D})$ alors la réaction d'estérification dans le tube B est plus rapide que dans le tube D par suite le facteur cinétique mis en jeu est la température.

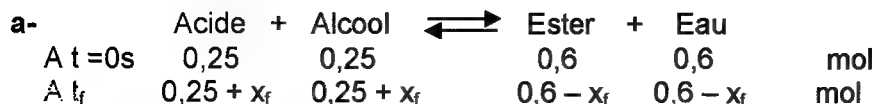
* $V_{\text{BE}}(\text{tube A})_{t=60 \text{ min}} = V_{\text{BE}}(\text{tube C})_{t=90 \text{ min}}$ alors pour $t \geq 60 \text{ min}$ on a $n_{\text{Acide restant}}$ est constant par suite le contenu du tube A est en état d'équilibre.

$$\text{b- } n_1 = n_{\text{Acide restant}} = C_B \cdot V_{\text{BE}} \text{ AN : } n_1 = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.}$$

$$\text{c- } \tau_f = \frac{x_f}{n_0} \text{ or } n_1 = n_0 - x_f \text{ alors } x_f = n_0 - n_1 \text{ par suite } \tau_f = \frac{n_0 - n_1}{n_0} = 1 - \frac{n_1}{n_0} \text{ alors } n_0 = \frac{n_1}{1 - \tau_f}$$

$$\text{AN : } n_0 = 5,88 \cdot 10^{-2} \text{ mol et } x_f = n_0 - n_1 \text{ . AN : } x_f = 3,8 \cdot 10^{-2} \text{ mol.}$$

4°/



$\pi = \frac{n_{\text{ester}} \cdot n_{\text{eau}}}{n_{\text{acide}} \cdot n_{\text{alcool}}}$. AN : $\pi = 5,76$ alors $\pi > K$ alors le système n'est pas en état d'équilibre et il évolue spontanément dans le sens inverse (réaction d'hydrolyse spontanée).

b- $K = \frac{n_{\text{ester}} \cdot n_{\text{eau}}}{n_{\text{acide}} \cdot n_{\text{alcool}}} = \frac{(0,6 - x_f)^2}{(0,25 + x_f)^2}$ alors $2 = \frac{0,6 - x_f}{0,25 + x_f}$ ou $2 = -\frac{0,6 - x_f}{0,25 + x_f}$ alors

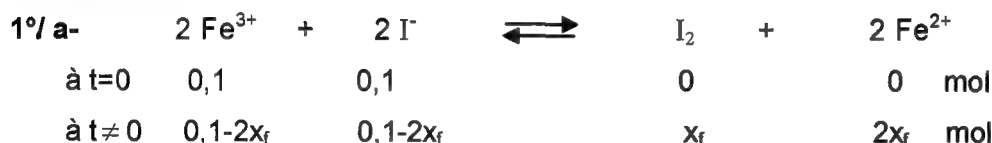
$x_f = 0,033 \text{ mol}$ ou $x_f = -1,1 \text{ mol} < 0$ par suite $x_f = 0,033 \text{ mol}$.

D'où la composition du mélange à l'équilibre :

$n(\text{ester}) = n(\text{eau}) = 0,6 - 0,033 = 0,567 \text{ mol}$.

$n(\text{acide}) = n(\text{alcool}) = 0,25 + 0,033 = 0,283 \text{ mol}$.

EXERCICE N°2 :



b-b₁- $3 x_f = n_T$ alors $x_f = \frac{n_T}{3}$. AN : $x_f = \frac{0,149}{3} = 0,04966 \text{ mol}$.

b₂- $K = \frac{[\text{I}_2] \cdot [\text{Fe}^{2+}]^2}{[\text{I}^-]^2 \cdot [\text{Fe}^{3+}]^2} = \frac{\frac{n_{\text{I}_2}}{V} \cdot \left(\frac{n_{\text{Fe}^{2+}}}{V}\right)^2}{\left(\frac{n_{\text{Fe}^{3+}}}{V}\right)^2 \cdot \left(\frac{n_{\text{I}^-}}{V}\right)^2} = \frac{n_{\text{I}_2} \cdot n_{\text{Fe}^{2+}}^2}{n_{\text{Fe}^{3+}}^2 \cdot n_{\text{I}^-}^2} \times V$.

Composition du mélange à l'équilibre :

$n(\text{Fe}^{3+}) = 6,8 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$; $n(\text{Fe}^{2+}) = 0,09932 \text{ mol}$; $n(\text{I}^-) = 6,8 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$; $n(\text{I}_2) = 0,04966 \text{ mol}$.

$K = \frac{0,04966 \times 0,09932^2}{(6,8 \cdot 10^{-4})^4} \times 0,1 = 2,2911023 \cdot 10^8 > 10^4$ donc la réaction est totale.

2°/ $\tau_f = 1$ puisque la réaction est totale.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

1°/ En agitant la lampe, on varie le champ magnétique créé par l'aimant à l'intérieur de la bobine en circuit fermé créant un courant électrique dit courant d'induction, c'est le phénomène d'induction.

2°/ Dans cette lampe, l'aimant est l'inducteur et la bobine est l'induit.

3°/ La lampe à induction est capable d'émettre la lumière même après avoir cessé de la secouer car elle est alimentée par le condensateur chargé capable d'emmagasiner une énergie électrique qui se transforme progressivement au cours du temps en énergie électrique à travers la diode.

4°/ La lampe à induction est une lampe durable et économique (sans utilisation de pile).

EXERCICE N°2 :

1°/

- a- $u_{BM}(t) = R_0 \cdot i(t)$ comme R_0 est une constante positive alors $u_{BM}(t)$ et $i(t)$ sont proportionnelles elles varient de la même façon.
- b- Dans la partie (HN) l'intensité du courant qui circule dans le circuit est variable au cours du temps, puisque $u_{BM}(t)$ varie au cours du temps, dans la partie (HN) du chronogramme (C) le circuit est en régime transitoire.
- c- $t_C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.

2°/

a- $u_{AB}(t) + u_{BM}(t) = E$ alors $L \frac{di}{dt} + ri + R_0 i = E$ alors $L \frac{di}{dt} + (r + R_0) i = E$.

- b- La constante de temps, τ , d'un dipôle RL est une grandeur qui caractérise le retard de l'établissement du régime permanent dans le circuit qui le renferme.

$$\tau = \frac{t_C}{5} \text{ AN : } \tau = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{5} = 10^{-3} \text{ s}.$$

c-

c1- En régime permanent $i(t) = I_m = \frac{E}{R_0 + r}$.

La constante de temps, τ , d'un dipôle RL est exprimée par $\tau = \frac{L}{R_0 + r}$.

D'autre part, graphiquement, $p = \frac{R_0 \cdot I_m}{\tau}$ donc $\tau = \frac{R_0 \cdot I_m}{p}$ alors $\frac{L}{R_0 + r} = \frac{R_0 \cdot \frac{E}{R_0 + r}}{p} \Rightarrow L = \frac{R_0 \cdot E}{p}$.

c2- $I_m = \frac{E}{R_0 + r}$

D'après l'équation différentielle et en régime permanent $U_0 + r \cdot I_m = E$

par suite $r = \frac{E - U_0}{I_m} = \frac{E - U_0}{\frac{U_0}{R_0}} = R_0 \left(\frac{E}{U_0} - 1 \right)$.

3°/ $L = \frac{R_0 \cdot E}{p} \text{ AN : } L = \frac{50.6}{5} \text{ alors } L = 0,06 \text{ H}.$

$r = R_0 \left(\frac{E}{U_0} - 1 \right) \text{ AN : } r = 50 \cdot \left(\frac{6}{5} - 1 \right) \text{ alors } r = 10 \Omega.$

4°/

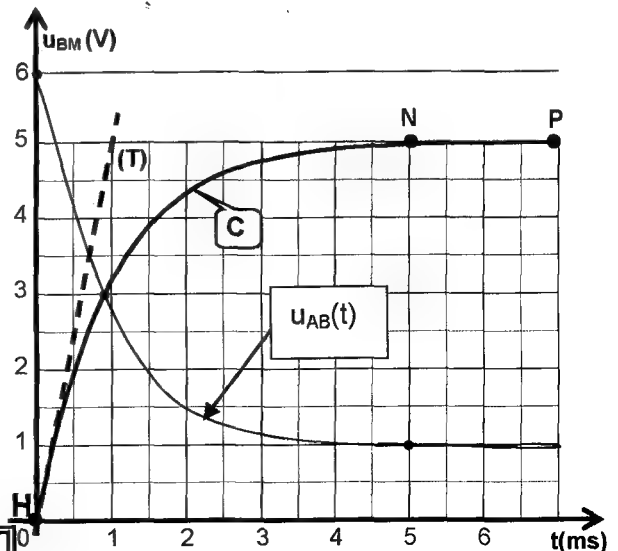
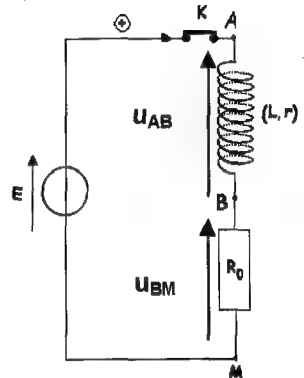
- a- D'après la loi de maille : $u_{AB}(t) = E - u_{BM}(t)$.

b-

A $t=0$: $i=0$ alors $u_{BM}(t=0) = 0$ donc $u_{AB}(t) = E$.

Lorsque $u_{BM}(t) = u_{AB}(t) = \frac{E}{2} = 3 \text{ V}.$

En régime permanent : $u_{AB}(t) = 1 \text{ V}$ atteint à la date $t_C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.



EXERCICE N°3 :

1°/ Le condensateur conserve sa charge, car il est en circuit ouvert.

2°/a- $T = 5 \cdot 10^{-3} \times 4 = 2 \cdot 10^{-2}$ s.

b- $T \approx T_0 = 2\pi \sqrt{LC}$ alors $T_0^2 = 4\pi^2 LC$ alors $C = \frac{T_0^2}{4\pi^2 L}$. AN : $C = 10^{-5}$ F.

c- D'après la loi de maille $u_L(t) + u_R(t) + u_C(t) = 0$ alors $L \frac{di}{dt} + Ri + u_C = 0$

or $i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$ alors $LC \frac{d^2 u_C}{dt^2} + RC \frac{du_C}{dt} + u_C = 0$

alors $\frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{R}{L} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{LC} u_C = 0$.

3°/ a- $\xi = \frac{1}{2} C u_C^2 + \frac{1}{2} L i^2$ alors $\frac{d\xi}{dt} = C u_C \frac{du_C}{dt} + L i \frac{di}{dt} = u_C i + L i \frac{di}{dt} = i (u_C + L \frac{di}{dt}) = i (-R i^2) = -R i^2 < 0$

d'où l'énergie totale ξ diminue au cours du temps.

b- $\xi_{\text{Thermique}} = |\xi(t_2) - \xi(t_1)|$. * $\xi(t_1) = \frac{1}{2} L i_1^2 + \frac{1}{2} C u_{C1}^2$. Avec $u_{C1} = 6$ V et $i_1 = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$

= $C \times$ (coefficient directeur de la tg à la courbe $u_C(t)$ à t_1). AN : $i_1 = 10^{-5} \times \left(\frac{(10-2)}{(15-20) \times 10^{-3}} \right) = -0,016$ A

par suite $\xi(t_1) = 3,08 \cdot 10^{-4}$ J.

* $\xi(t_2) = \frac{1}{2} L i_2^2 + \frac{1}{2} C u_{C2}^2$. Avec $u_{C2} = -6$ V et $i_2 = 0$ alors $\xi(t_2) = 1,8 \cdot 10^{-4}$ J. $\Delta \xi = |\xi(t_2) - \xi(t_1)| = 1,28 \cdot 10^{-4}$ J.

4°/a- * $u_{\text{Bob}}(t) = u_{\text{Bob max}} \cdot \sin(\omega_0 t + \varphi_{u_{\text{Bob}}})$. On a $u_{\text{Bob max}} = 10$ V ; $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$. AN: $\omega_0 = \frac{2\pi}{2 \cdot 10^{-3}} = \pi \cdot 10^3$ rad.s⁻¹ et

à $t=0$ s, $u_{\text{Bob}} = u_{\text{Bob max}} \cdot \sin \varphi_{u_{\text{Bob}}} = 5\sqrt{2}$ alors $\sin \varphi_{u_{\text{Bob}}} = \frac{5\sqrt{2}}{10} = \frac{\sqrt{2}}{2}$ alors $\varphi_{u_{\text{Bob}}} = \frac{\pi}{4}$ rad ou $\varphi_{u_{\text{Bob}}} = \frac{3\pi}{4}$ rad

or à $t=0$ s, la courbe $u_{\text{Bob}}(t)$ est croissante alors $\frac{du_{\text{Bob}}(t)}{dt} > 0$ alors $\cos \varphi_{u_{\text{Bob}}} > 0$ par suite $\varphi_{u_{\text{Bob}}} = \frac{\pi}{4}$ rad.

$u_{\text{Bob}}(t) = 10 \cdot \sin(\pi \cdot 10^3 t + \frac{\pi}{4})$ (V).

* On a : $u_{\text{Bob}}(t) + u_C(t) = 0$ alors $u_C(t) = -u_{\text{Bob}}(t)$ alors $u_C(t) = -10 \cdot \sin(\pi \cdot 10^3 t + \frac{\pi}{4}) = 10 \cdot \sin(\pi \cdot 10^3 t - \frac{3\pi}{4})$ (V).

b- On a : $u_{\text{Bob}}(t)$ et $u_C(t)$ sont en opposition de phase. Figure -6-

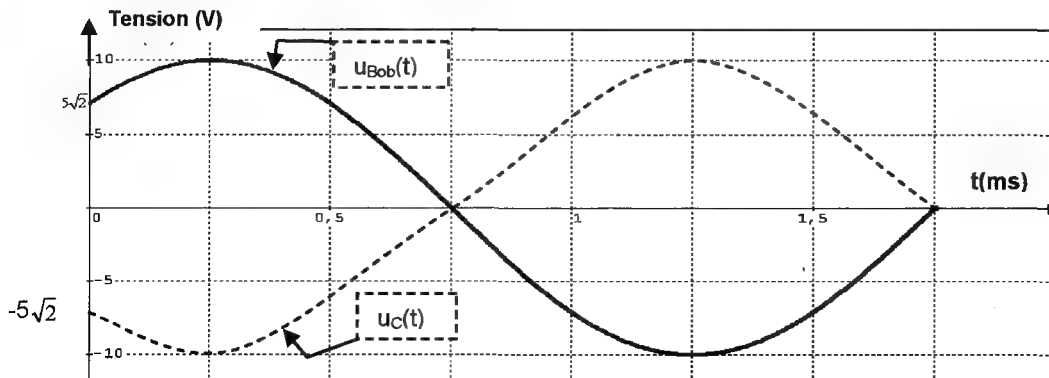


Figure -6-

DUREE : 3 H

EPREUVE -2-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :

1°/ D'après la courbe on a : $\tau_f = 1$ alors la réaction est totale.

2°/ La réaction est totale alors $x_f = x_m$ et I^- est limitant d'où $n(I^-)_{\text{tr}} = 2 \cdot 10^{-2} - 2x_m = 0$ alors $x_m = 10^{-2}$ mol.

3°/ a- A $t_1 = 10$ mn, on a : $\tau_1 = 0,7$ or $\tau_1 = \frac{x_1}{x_m}$ alors $x_1 = \tau_1 x_m$. AN: $x_1 = 0,7 \times 10^{-2} = 7 \cdot 10^{-3}$ mol.

$n(I^-)_{\text{tr}} = 0,6 \cdot 10^{-2}$ mol, $n(S_2O_8^{2-})_{\text{tr}} = 1,3 \cdot 10^{-2}$ mol, $n(I_2)_{\text{tr}} = 0,7 \cdot 10^{-2}$ mol et $n(SO_4^{2-})_{\text{tr}} = 1,4 \cdot 10^{-2}$ mol.

b-

$$b_1- V_t = \frac{dx}{dt} \text{ or } \tau = \frac{x}{x_m} \text{ alors } x = \tau x_m \text{ d'où } V_t = x_m \frac{d\tau}{dt}.$$

$$b_2- V_t = x_m \frac{d\tau}{dt} = x_m a ; \text{ avec } a : \text{ le coefficient directeur de la tan à la courbe } \tau = f(t) \text{ au point } M_1$$

$$\text{d'abscisse } t_1 = 10 \text{ mn. } V_t = 10^{-2} \left(\frac{0,7 - 0,4}{10 - 0} \right) = 3 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{mn}^{-1}.$$

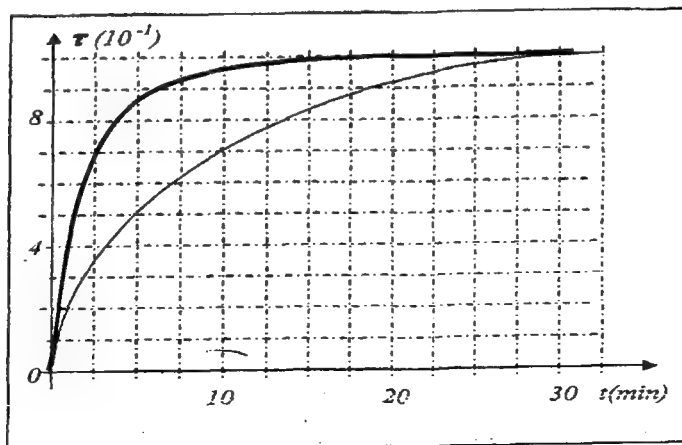
4°/

a- La modification de la composition initiale du mélange réactionnel:

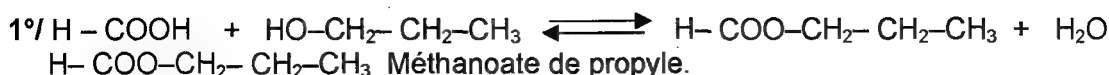
** N'a pas d'effet sur τ_f , car la réaction est totale ($\tau_f = 1$).

** Augmente la vitesse de la réaction à $t=0$, car on a augmenté la concentration de I^- .

b- V_t augmente alors la réaction atteint $\tau_f = 1$ plus rapidement que l'expérience précédente.



EXERCICE N°2 :



2°/

a-	Acide	+	Alcool	\rightleftharpoons	Ester	+	Eau	
A t=0s	0,06		0,06		0		0	mol.
A t=0 < t < t _f	0,06 - x		0,06 - x		x		x	mol.
A t _f	0,06 - x _f		0,06 - x _f		x _f		x _f	mol.

- En supposant que la réaction est totale : $0,06 - x \geq 0$ donc $x \leq 0,06 \text{ mol}$ d'où $x_m = 0,06 \text{ mol}$.

$n_{\text{Acide}} / \text{Final} = 0,06 - x_f = 0,02 \text{ mol}$ (Graphiquement) alors $x_f = 0,06 - 0,02 = 0,04 \text{ mol}$

et puisque $x_f < x_m$ alors la réaction est limitée.

- la réaction est lente car la quantité d'acide diminue progressivement au cours du temps.

b- $v(t_1) = \frac{dx}{dt} /_{t_1} = - \frac{dn_{(Ac)}}{dt} /_{t_1} = -$ Coefficient directeur de la tangente à la courbe $n_{(Ac)} = f(t)$ à

l'instant $t_1 = - \left(\frac{(0,042 - 0)}{0 - 3,5} \right) = 1,2 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{h}^{-1}$.

c- A t₁=1h, $n_{\text{Acide}} / \text{Final} = 0,03 \text{ mol} = C_B \cdot V_{BE}$ alors $V_{BE} = \frac{n_{Ac} / \text{rest}}{C_B} = \frac{0,03}{1} = 0,03 \text{ L}$.

3°/

a- $n_{\text{Acide}} / \text{Final} = n_{\text{Alcool}} / \text{Final} = 0,02 \text{ mol}$ et $n_{\text{Ester}} / \text{Final} = n_{\text{Eau}} / \text{Final} = 0,04 \text{ mol}$

b- $K = \pi_{\text{eq}} = \left(\frac{[\text{Ester}] \cdot [\text{Eau}]}{[\text{Alcool}] \cdot [\text{Acide}]} \right)_{\text{eq}} = \left(\frac{\frac{n(\text{Ester})}{V} \cdot \frac{n(\text{Eau})}{V}}{\frac{n(\text{Alcool})}{V} \cdot \frac{n(\text{Acide})}{V}} \right)_{\text{eq}} = \left(\frac{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})}{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})} \right)_{\text{eq}}$ AN : $K = \frac{0,04^2}{0,02^2} = 4$.

4°/

	Acide	+	Alcool	\rightleftharpoons	Ester	+	Eau	
A t=0s	0,06		n ₀		0		0	mol.
A t _f	0,06 - x _f		n ₀ - x _f		x _f		x _f	mol.

a- Puisque $n_{\text{Acide}} / \text{F}(2) < n_{\text{Acide}} / \text{F}(1)$ alors on a agit sur la composition initiale du mélange d'où le facteur cinétique qui influe est la concentration des réactifs.

b- $x_f = 0,06 - 0,012 = 0,048 \text{ mol}$ et $K = \pi_{\text{eq}} = \frac{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})}{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})} = \frac{x_f^2}{(0,06 - x_f) \cdot (n_0 - x_f)}$ alors

$n_0 - 0,048 = \frac{0,048^2}{0,012 \times 4}$ d'où $n_0 = \frac{0,048^2}{0,012 \times 4} + 0,048 = 0,096 \text{ mol}$.

5°/ a-

	Acide	+	Alcool	\rightleftharpoons	Ester	+	Eau	
A t=0s	0,25		0,25		0,6		0,6	mol.
A t _f	0,25		0,25		0,6		0,6 - n _{eau}	mol.

A t=0s, $\pi = \frac{n_{\text{ester}} \cdot n_{\text{eau}}}{n_{\text{acide}} \cdot n_{\text{alcool}}}$ AN : $\pi = \frac{0,6^2}{0,25^2} = 5,76$. $\pi > K$.

Pour que les quantités de matière d'alcool, ester, et acide restent invariables il faut extraire de l'eau pour ramener la valeur de π à la valeur de K et ramène le système à l'équilibre chimique.

$$b-K = \frac{0,6(0,6 - n_{\text{eau}})}{0,25^2} \quad \text{alors} \quad n_{\text{eau/eq}} = 0,6 - \frac{0,25^2 \times K}{0,6} \quad \text{AN : } n_{\text{eau/eq}} = 0,184 \text{ mol.}$$

$$n_{\text{eau/extr}} = 0,6 - 0,184 = 0,416 \text{ mol.}$$

$$n_{\text{eau/extr}} = \frac{m_{(H_2O)}}{M_{(H_2O)}} \Leftrightarrow m_{\text{eau/extr}} = n_{\text{eau/extr}} \cdot M_{(H_2O)} \quad \text{AN: } m_{\text{eau/extr}} = 0,416 \times 18 = 7,488 \text{ g.}$$

$$\rho_{(H_2O)} = \frac{m_{\text{eau/extr}}}{V_{\text{eau/extr}}} \Leftrightarrow V_{\text{eau/extr}} = \frac{m_{\text{eau/extr}}}{\rho_{(H_2O)}} \quad \text{AN : } V_{\text{eau/extr}} = \frac{7,488}{1} = 7,488 \text{ mL.}$$

PHYSIQUE

EXERCICE N°1 :

1° / Le circuit inductif (comportant une bobine).

2° / * Le phénomène d'auto-induction.

* A l'ouverture de l'interrupteur, la bobine jouant le rôle de l'inducteur et de l'induit est traversée par un courant inducteur d'intensité décroissante alors elle produit un courant auto induit de même sens que celui de l'inducteur .

3° / L'importance de fem d'auto-induction depend de l'intensité du courant électrique interrompu et de la rapidité de l'interruption.

4° / Il y a risque d'électrocution et pour l'éviter il suffit de brancher une diode en // avec la bobine.

EXERCICE N°2 :

1° / La loi des mailles : $u_{AB}(t) + u_{BM}(t) - E = 0$ alors $L \frac{di}{dt} + ri + R_0 i = E$

$$\text{alors } L \frac{di}{dt} + (r + R_0) i = E.$$

$$2^\circ / i(t) = \frac{E}{R_0 + r} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) = \frac{E}{R_0 + r} - \frac{E}{R_0 + r} e^{-\frac{t}{\tau}} \quad \text{et} \quad \frac{di(t)}{dt} = \frac{E}{(R_0 + r)\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{E}{L} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$L \frac{di(t)}{dt} + (R_0 + r) i(t) = E e^{-\frac{t}{\tau}} + (R_0 + r) \frac{E}{R_0 + r} - (R_0 + r) \frac{E}{R_0 + r} e^{-\frac{t}{\tau}} = E \quad \text{d'où}$$

$$i(t) = \frac{E}{R_0 + r} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) \quad \text{est une solution de l'équation différentielle } L \frac{di}{dt} + (r + R_0) i = E.$$

3° /

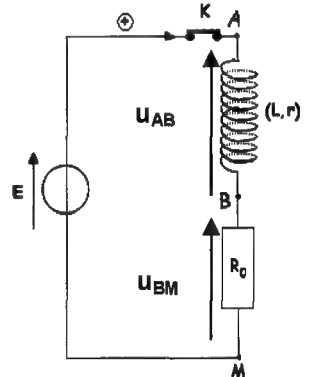
a- * $u_{BM}(t) = R_0 i(t)$, dans le régime permanent $u_{BM}(\text{permanent}) = R_0 I_0$

$$L \frac{di}{dt} + (r + R_0) i = E \quad \text{dans le régime permanent } i = I_0 = \text{Cte} \quad \text{alors} \quad \frac{di(t)}{dt} = 0 \quad \text{d'où} \quad I_0 = \frac{E}{R_0 + r}$$

$$u_{BM}(\text{permanent}) = R_0 I_0 = R_0 \left(\frac{E}{R_0 + r} \right).$$

$$* u_{AB}(t) = L \frac{di(t)}{dt} + r i(t) \quad \text{dans le régime permanent } i = I_0 = \text{Cte} \quad \text{alors} \quad \frac{di(t)}{dt} = 0 \quad \text{et} \quad I_0 = \frac{E}{R_0 + r} \quad \text{d'où}$$

$$u_{AB}(\text{permanent}) = r I_0 = r \left(\frac{E}{R_0 + r} \right).$$



b- A $t=0$, on a $i=0$ alors $u_{BM} = R_0 i = 0$, au cours du temps i augmente d'où u_{BM} augmente alors la courbe (1) correspond à la tension $u_{BM}(t)$ par suite la courbe (2) correspond à la tension $u_{AB}(t)$.

4°/

a- $\Delta U = u_{BM}(\text{permanant}) - u_{AB}(\text{permanant}) = R_0 I_0 - r I_0 = (R_0 - r)I_0$.

b- $\Delta U = (R_0 - r)I_0$ alors $I_0 = \frac{\Delta U}{R_0 - r}$. AN : $I_0 = \frac{3,8}{22 - 3} = 0,2 \text{ A}$.

c- $I_0 = \frac{E}{R_0 + r}$ alors $E = I_0 (R_0 + r)$. AN: $E = 0,2 \times (22 + 3) = 5 \text{ V}$.

5°/a- * La constante de temps, τ , d'un dipôle RL est une grandeur qui caractérise le retard de l'établissement du régime permanent dans le circuit.

* τ est l'abscisse du point d'intersection de la tan à la courbe $u_{BM}(t)$ à $t=0$ et l'asymptote $u_{BM} = u_{BM}(\text{max})$ alors $\tau = 10^{-3} \text{ s}$.

b- $\tau = \frac{L}{R_0 + r}$ alors $L = \tau (R_0 + r)$. AN: $L = 10^{-3} (22 + 3) = 0,025 \text{ H}$.

c- $e = -L \frac{di(t)}{dt}$ à $t=0$ or $i = \frac{u_{BM}}{R_0}$ alors $e = -\frac{L}{R_0} \frac{du_{BM}(t)}{dt}$ à $t=0$ alors $e = -\frac{L}{R_0} a$, avec a : coefficient

directeur de la tan à la courbe $u_{BM}(t)$ à $t=0$ alors $e = -\frac{0,025}{22} \times \left(\frac{u_{BM_{\text{max}}} - 0}{\tau - 0} \right) = -\frac{0,025}{22} \times \left(\frac{4,4 - 0}{10^{-3} - 0} \right) = -5 \text{ V}$.

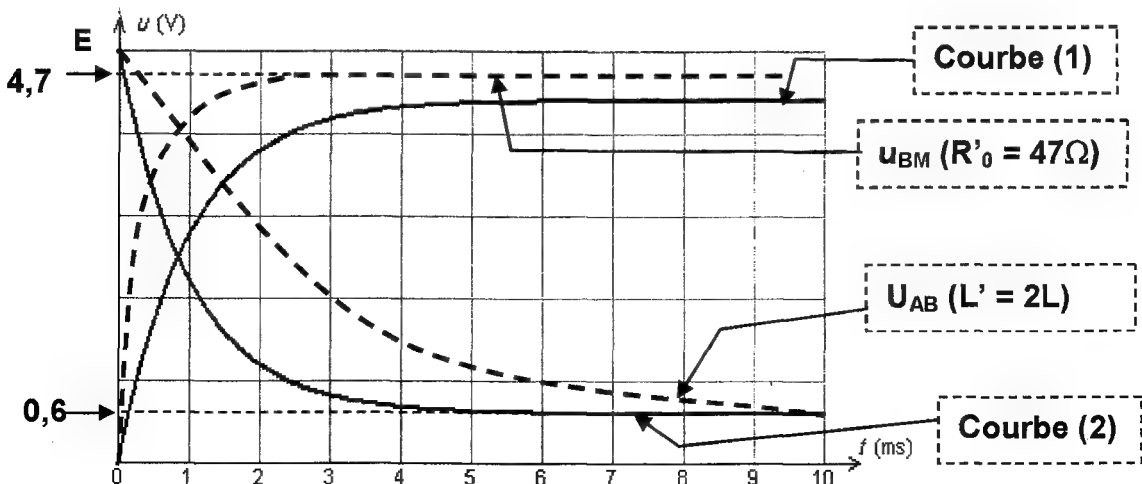
6°/ $t_A = 0,8 \cdot 10^{-3} \text{ s}$ et $u_A = \frac{E}{2} = 2,5 \text{ V}$.

7°/a- * A $t=0$, $u_{BM} = 0$ et lorsque t tend vers l'infini $u_{BM} = R'_0 I_0 = R'_0 \frac{E}{R'_0 + r}$. AN: $u_{BM} = 47 \times \left(\frac{5}{47 + 3} \right) = 4,7 \text{ V}$.

* $\tau' = \frac{L}{R'_0 + r}$. AN : $\tau' = \frac{0,025}{47 + 3} = 0,5 \cdot 10^{-3} \text{ s}$ alors $5\tau' = 2,5 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.

b- * A $t=0$, $u_{AB} = E$ et lorsque t tend vers l'infini $u_{AB} = r I_0$ AN : $u_{AB} = 3 \times 0,2 = 0,6 \text{ V}$.

* $\tau' = \frac{L'}{R_0 + r}$. AN : $\tau' = 2\tau = 2 \cdot 10^{-3} \text{ s}$ alors $5\tau' = 10 \cdot 10^{-3} \text{ s}$.



A/ Charge du condensateur.

Les électrons se déplacent du borne négative du générateur et s'accumulent sur l'armature B qui devient électrisée négativement, par influence l'armature A devient électrisée positivement en libérant des électrons vers la borne positive du générateur, le condensateur est alors chargé.

B/

1°/

a- Etat d'oscillation : Les grandeurs qui caractérisent le circuit ($u_c(t), u_R(t) \dots$) varient au cours du temps de part et d'autre de leur valeur nulle.

Oscillations libres : les oscillations s'effectuent sans intervention d'un générateur.

Oscillations amorties : l'amplitude des oscillations diminue progressivement au cours du temps.

b- A $t=0$, le condensateur est chargé $u_c=E=6V$ la courbe partant à l'origine des temps de l'ordonnée 6V correspondant à $u_c(t)$ donc la courbe C_1 représente $u_c(t)$ et la courbe C_2 représente $u_R(t)$

2°/

a- D'après la loi de maille : $u_B(t) + 2 u_R(t) + u_C(t) = 0$

$$\text{alors } L \frac{di}{dt} + 2Ri + u_C = 0 \text{ or } i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt} \text{ alors}$$

$$LC \frac{d^2 u_C}{dt^2} + 2RC \frac{du_C}{dt} + u_C = 0 \text{ d'où}$$

$$\frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{2R}{L} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{LC} u_C = 0 \text{ alors}$$

$$\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{\tau} \frac{du_C(t)}{dt} + \omega_0^2 u_C(t) = 0$$

$$\text{Avec } \tau = \frac{L}{2R} \text{ et } \omega_0^2 = \frac{1}{LC}$$

b- τ est la constante de temps du dipôle RL et ω_0 est la pulsation propre de l'oscillateur LC.

3°/ $u_B(t) + 2 u_R(t) + u_C(t) = 0$ alors $u_B(t) = -(2 u_R(t) + u_C(t))$.

A $t=0$, $u_R(t=0) = 0$ et $u_C(t=0) = 6V$ alors $u_B(t=0) = -6V$.

$$u_B(t=0) = L \frac{di(t)}{dt} (t=0) = \frac{L}{R} \frac{du_R(t)}{dt} (t=0) \text{ alors } L = \frac{u_{B(t=0)} \times R}{\frac{du_R(t)}{dt} (t=0)}$$

$$\frac{du_R(t)}{dt} (t=0) = \text{Coefficient directeur de la tangente à la courbe } u_R(t) \text{ à } (t=0) = \frac{-3,5 - 0}{0,5 \cdot 10^{-3} - 0} = -7000 V/s^{-1}.$$

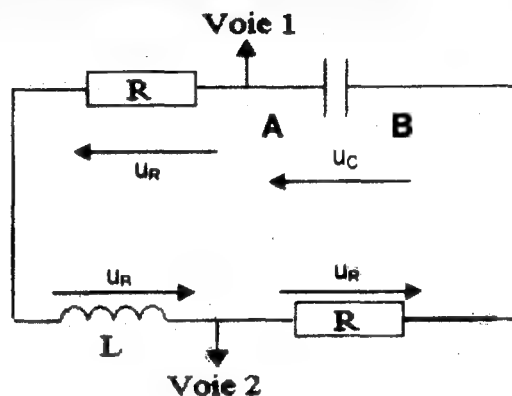
$$L = \frac{-6 \times 100}{-7000} \approx 0,86 H.$$

$$4°/ a- \xi = \frac{1}{2} C \cdot u_C^2 + \frac{1}{2} L \cdot i^2$$

$$\frac{d\xi}{dt} = C \cdot u_C \cdot \frac{du_C}{dt} + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = u_C \cdot i + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = i \cdot (u_C + L \cdot \frac{di}{dt}) = i \cdot (-2R \cdot i) = -2R \cdot i^2 < 0 \text{ alors}$$

L'énergie totale ξ diminue au cours du temps.

b- A $t=0$: $u_C=6V$ et $u_R=0$ et $i = \frac{u_R}{R} = 0$: L'énergie est emmagasinée dans le condensateur.



A $t = \frac{T}{4}$: $u_C=0$ et $u_R = -3,5V$ et $i = -3,5 \cdot 10^{-2}A$: L'énergie est emmagasinée dans la bobine.

Alors entre $t=0$ et $t = \frac{T}{4}$ l'énergie emmagasinée dans le condensateur se transforme partiellement en énergie magnétique dans la bobine.

c- Energie électrostatique : $\xi_e = \frac{1}{2} C \cdot u_C^2$, l'énergie magnétique : $\xi_m = \frac{1}{2} L \cdot i^2$.

A t_P : $u_C=2V$ et $u_R=0$ et $i = \frac{u_R}{R} = 0$ et à t_Q : $u_C=0$ et $u_R=0,5V$ et $i = \frac{u_R}{R} = 5 \cdot 10^{-3}A$.

date \	Energie électrostatique	Energie magnétique	Energie électromagnétique
t_P	$2 \cdot 10^{-6} J$	0	$2 \cdot 10^{-6} J$
t_Q	0	$1,25 \cdot 10^{-6} J$	$1,25 \cdot 10^{-6} J$

d- $\Delta \xi_{(t_Q \rightarrow t_P)} = \xi(t_Q) - \xi(t_P)$. AN : $\Delta \xi_{(t_Q \rightarrow t_P)} = 1,25 \cdot 10^{-6} - 2 \cdot 10^{-6} = -0,75 \cdot 10^{-6} J$.

e- $P_{\text{moy}} = \left| \frac{\Delta \xi}{\Delta t} \right| = \left| \frac{0,75 \cdot 10^{-6}}{1,5 \cdot 10^{-3}} \right| = 0,5 \cdot 10^{-3} W$.

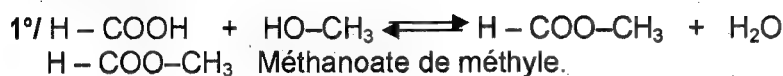
DUREE : 3 H

EPREUVE -3-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :



2°/

a-	Acide	+	Alcool	\rightleftharpoons	Ester	+	Eau	
At=0s	0,3		0,3		0		0	mol.
At $0 < t < t_f$	$0,3 - x$		$0,3 - x$		x		x	mol.
At t_f	$0,3 - x_f$		$0,3 - x_f$		x_f		x_f	mol.

b- Le taux d'avancement final d'une transformation chimique est le quotient de son avancement final x_f par l'avancement maximal x_m .

En supposant que la réaction est totale : $0,3 - x \geq 0$ donc $x \leq 0,3$ mol d'où $x_m = 0,3$ mol.

$n_{\text{Acide}} / \text{Final} = 0,3 - x_f = 0,1 \text{ mol}$ (Graphiquement) alors - $x_f = 0,3 - 0,1 = 0,2 \text{ mol}$

$$\tau_f = \frac{x_f}{x_m} \text{ AN : } \tau_f = \frac{0,2}{0,3} = 0,66.$$

c- Il s'agit d'une transformation :

- Lente car la quantité d'acide diminue progressivement au cours du temps.
- Limitée car $\tau_f < 1$.

$$3^\circ \text{ a- } K = \pi_{eq} = \frac{[\text{Ester}] \cdot [\text{Eau}]}{[\text{Alcool}] \cdot [\text{Acide}]} = \frac{\frac{n(\text{Ester})}{V} \cdot \frac{n(\text{Eau})}{V}}{\frac{n(\text{Alcool})}{V} \cdot \frac{n(\text{Acide})}{V}} = \frac{n(\text{Ester}) \cdot n(\text{Eau})}{n(\text{Alcool}) \cdot n(\text{Acide})}$$

$$K = \pi_{eq} = \frac{x_f^2}{(0,3 - x_f)^2} = \frac{(\tau_f \cdot x_m)^2}{(0,3 - \tau_f \cdot x_m)^2} = \frac{\tau_f^2 \cdot x_m^2}{x_m^2 \cdot (\frac{0,3}{x_m} - \tau_f)^2} = \frac{\tau_f^2}{(\frac{0,3}{x_m} - \tau_f)^2} \text{ sachant que } x_m = 0,3 \text{ mol}$$

$$\text{alors } K = \pi_{eq} = \frac{\tau_f^2}{(1 - \tau_f)^2}.$$

$$\text{b- AN : } K = \frac{0,66^2}{0,33^2} = 4.$$

c-

c₁- Au temps de demi-réaction $x_{1/2} = \frac{x_f}{2} = 0,1 \text{ mol}$. A $t_2 = 50 \text{ min}$ $n_{\text{Acide}/t_2} = 0,15 \text{ mol} = 0,3 - x_{t_2}$ alors

$x_{t_2} = 0,3 - 0,15 = 0,15 \text{ mol}$ et puisque $x_{t_2} \neq x_{1/2}$ alors $t_2 = 50 \text{ min}$ n'est pas le temps de demi-réaction.

$$c_2- V(t_2) = \frac{dx}{dt}_{t_2} = - \frac{dn_{(Ac)}}{dt}_{t_2} = - \text{Coefficient directeur de la tangente à la courbe } n_{(Ac)} = f(t) \text{ à}$$

$$\text{l'instant } t_2 = - \left(\frac{(0,25-0)}{0-120} \right) = 2.10^{-3} \text{ mol. min}^{-1}.$$

4°/ Par diminution de la température l'état final est atteint pendant une durée plus grande que 100min.

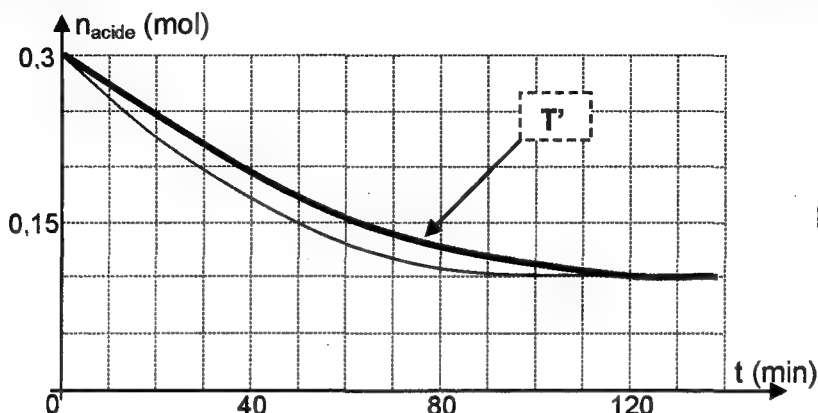


Figure -1-

5°/

a- $\pi = \frac{n_{ester} \cdot n_{eau}}{n_{acide} \cdot n_{alcool}}$. AN : $\pi = \frac{0,05^2}{0,2^2} = 0,0625$. $\pi \neq K$: Le système n'est pas en état d'équilibre chimique.

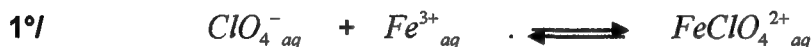
b- $\pi < K$ alors le système évolue spontanément dans le sens direct.

c- $K = \frac{n_{ester} \cdot n_{eau}}{n_{acide} \cdot n_{alcool}} = \frac{(0,05+x_f)^2}{(0,2-x_f)^2}$ alors $\frac{0,05+x_f}{0,2-x_f} = 2$ quelque soit $0 < x_f < 0,2 \text{ mol}$ alors $x_f = 0,116 \text{ mol}$.

D'où la composition du mélange à l'équilibre : $n(\text{ester}) = 0,05 + x_f = 0,1666 \text{ mol}$.

$n(\text{alcool}) = 0,2 - x_f = 0,0834 \text{ mol}$.

EXERCICE N°2 :



A t=0s	0,02	0,02	0	mol.
A t $0 < t < t_f$	$0,02 - x$	$0,02 - x$	x	mol.
A t _f	$0,02 - x_f$	$0,02 - x_f$	x_f	mol.

2°/ $x_f = n_{\text{FeClO}_4^{2+}} = [\text{FeClO}_4^{2+}]_f \times V$. AN: $x_f = 0,11 \times 0,1 = 0,011 \text{ mol}$.

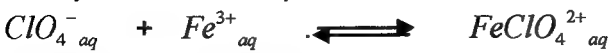
$x_m = 0,02 \text{ mol}$ puisque $x_m < x_f$ alors il s'agit d'une transformation limitée.

3°/ $K = \pi_{eq} = \frac{[\text{FeClO}_4^{2+}]_{eq}}{[\text{ClO}_4^-]_{eq} [\text{Fe}^{3+}]_{eq}} = \frac{x_f \cdot V}{(9.10^{-3})^2} = \frac{0,011 \times 0,1}{(9.10^{-3})^2}$. AN : $K = 13,58$.

4°/

a- $\pi = \frac{0,011 \times 0,12}{(9.10^{-3})^2} = 16,29 \neq K$ alors le système n'est plus en équilibre chimique, il est en évolution.

b- $\pi > K$ alors le système évolue spontanément dans le sens inverse



A t =0s	0,009	0,009	0,011	mol.
A t _f	0,009+ x _f	0,009+x _f	0,011- x _f	mol.

$$13,58 = \frac{(0,011-x_f) \times 0,12}{(9.10^{-3} + x_f)^2} \text{ alors :}$$

$$1,1.10^{-3} + 13,58x_f^2 + 0,244x_f = 1,32.10^{-3} - 0,12x_f.$$

$$13,58x_f^2 + 0,364x_f - 2,2.10^{-4} = 0$$

D'ou : $x_{f1} = 5,91.10^{-4} mol$

$$x_{f2} = -2,739.10^{-2} mol < 0 (rejeté).$$

Composition finale : $n_{ClO_4^{-}{}_f} = 9,59.10^{-3} mol$, $n_{Fe^{3+}{}_f} = 9,59.10^{-3} mol$ et $n_{FeClO_4^{2+}{}_f} = 0,0104 mol$.

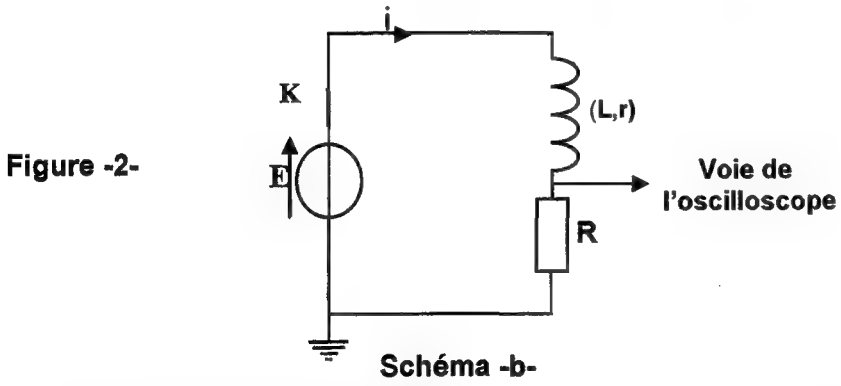
PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

1°/

a- Pour étudier l'évolution de i(t) il faut visualiser la tension u(t) aux bornes du résistor R sachant que u(t) et i(t) varient proportionnellement (puisque u(t) = R i(t) et R est une constante positive). Pour cela il faut choisir le circuit électrique comportant le résistor placé à coté de la masse du circuit correspondant au schéma -b-.

b-



c- Au cours du temps le courant électrique s'établit dans le circuit en deux régimes :

- Régime transitoire : Au cours du quel l'intensité du courant électrique augmente progressivement au cours du temps.
- Régime permanent : Au cours du quel l'intensité du courant électrique reste constante au cours du temps.

Le régime transitoire est dû au phénomène d'auto induction crée à l'intérieure de la bobine qui s'oppose à l'établissement du courant électrique dans le circuit.

2°/

a- D'après la loi des mailles : $u_b(t) + u_R(t) - E = 0$

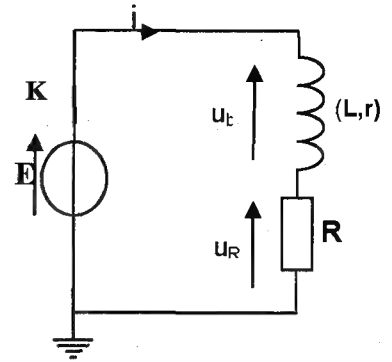
alors $L \frac{di}{dt} + ri + Ri = E$ alors $L \frac{di}{dt} + (r+R)i = E$

b- En régime permanent :

En régime permanent i est constante est égale à I_0 non nulle

$\Rightarrow \frac{di}{dt} = 0$ d'où $(R+r) \cdot I_0 = E$ et $I_0 = \frac{E}{R+r}$.

$I_0 = \frac{U_{R_p}}{R}$. AN: $I_0 = \frac{10}{100} = 0,1A$.



c-

c1- $L \frac{di}{dt} + (r+R)i = \frac{LE}{(R+r)\tau} e^{-\left(\frac{t}{\tau}\right)} + (R+r)I_0 - (R+r)I_0 e^{-\left(\frac{t}{\tau}\right)} = \left(\frac{LE}{(R+r)\tau} - E\right) e^{-\left(\frac{t}{\tau}\right)} + E$

Pour que $i(t) = I_0(1 - e^{-\left(\frac{t}{\tau}\right)})$ soit solution de l'équation différentielle il faut que $\frac{LE}{(R+r)\tau} - E = 0$

alors $\frac{L}{(R+r)\tau} - 1 = 0$ d'où $\tau = \frac{L}{(R+r)}$

c2- $\tau \frac{di}{dt} + i = \frac{E}{R+r}$ d'où $\left[\tau\right] = \frac{\left[\frac{E}{R+r} - i\right]}{\left[\frac{di}{dt}\right]}$ par suite $\left[\tau\right] = \frac{A}{As^{-1}} = s$

τ est une grandeur physique positive dite constante de temps du dipôle RL qui renseigne sur le retard de l'établissement du régime permanent dans un circuit contenant un dipôle RL.

c3- τ est l'abscisse du point d'intersection de la tangente à la courbe $u(t)$ à $t=0$ et son asymptote horizontale on trouve alors $\tau = 10ms$.

3°/

a-

$u_{R_p} - u_{B_p} = (R-r)I_0 = 8,5V$.

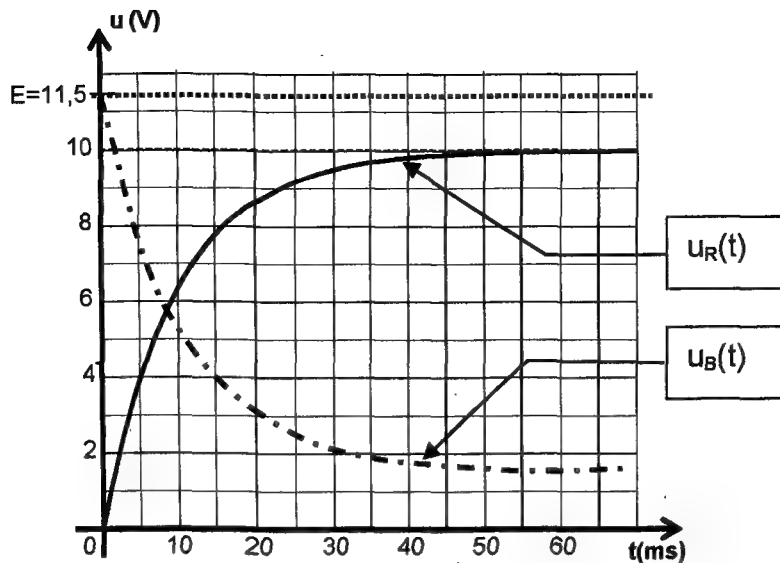
$R-r = \frac{8,5}{I_0}$ d'où $r = R - \frac{8,5}{I_0}$. AN: $r = 100 - 85 = 15\Omega$.

b- $\tau = \frac{L}{(R+r)}$ alors $L = (R+r)\tau$ AN: $L = 115 \times 10^{-2} = 1,15H$.

$I_0 = \frac{E}{R+r}$ alors $E = I_0 \cdot (R+r)$. AN: $E = 0,1 \times 115 = 11,5V$.

4°/ En régime permanent : $u_{B_p} = r \cdot I_0 = 15 \times 0,1 = 1,5V$ et A $t=0$: $u_{B0} = E - u_R(t=0) = E = 11,5V$.

Au point d'intersection des deux courbes: $U_B = u_R = \frac{E}{2} = 5,75V$.



EXERCICE N°2 :

1°/

a- La diminution de l'amplitude d'oscillation de la tension $u_C(t)$ est due à la transformation d'une partie de l'énergie emmagasinée dans le circuit par effet Joule dans la résistance du circuit. Il s'agit d'un régime d'oscillation pseudopériodique.

b-

b₁- Entre $\left[0, \frac{T}{4}\right]$, $u_C(t)$ diminue de 6V jusqu'à la valeur nulle donc $\frac{du_C(t)}{dt} < 0$

et puisque $i(t) = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C(t)}{dt}$ ($C > 0$) alors $i(t)$ est négative donc le courant électrique circule dans le sens contraire du sens arbitraire choisi.

b₂- A $t_0=0$ la tension aux bornes du condensateur $u_C(t_0) = 6V$ d'où $q(t_0) = u_C(t_0) \cdot C = 12 \cdot 10^{-6}C$.

A $t_0=0$ la tension u_C aux bornes du condensateur est un extrémum alors $i(t_0) = C \frac{du_C}{dt} \Big|_{t_0} = 0$

A $t_1 = \frac{T}{4}$, $u_C(t_1) = 0V$ et $q(t_1) = 0$ alors $i(t_1) = C \frac{du_C}{dt} \Big|_{t_1} = C \cdot \text{coefficient de la tangente à la courbe}$

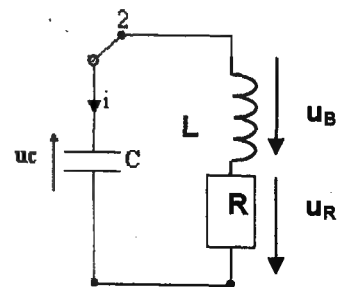
$$u_C = f(t) \text{ à } t_1. \text{ AN : } i(t_1) = 2 \cdot 10^{-6} \times \frac{(2+6)}{(5 \cdot 10^{-3} - 10^{-2})} = -3,2 \cdot 10^{-3} A.$$

2°/

a- D'après la loi de maille $u_B(t) + u_R(t) + u_C(t) = 0$ alors

$$L \frac{di}{dt} + (R+r)i + u_C = 0 \text{ or } i = \frac{dq}{dt} \text{ alors } LC \frac{d^2q}{dt^2} + (R+r)C \frac{dq}{dt} + q = 0$$

b- $\xi = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} + \frac{1}{2} L \cdot i^2.$



c- $\frac{d\xi}{dt} = \frac{q}{c} i + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = i \cdot \left(\frac{q}{c} + L \cdot \frac{di}{dt} \right) = i \cdot \left(\frac{q}{c} + L \cdot \frac{d^2 q}{dt^2} \right)$ or d'après l'équation différentielle on a :

$L \cdot \frac{d^2 q}{dt^2} + \frac{q}{c} = - (R + r) i$ par suite $\frac{d\xi}{dt} = - (R + r) i^2 < 0$ alors l'énergie totale ξ diminue au cours du temps.

d- $\Delta \xi_{(t_0 \rightarrow t_1)} = \xi(t_1) - \xi(t_0) = \frac{1}{2} L i_{(t_1)}^2 - \frac{q_{(t_0)}^2}{2C}$. AN : $\Delta \xi_{(t_0 \rightarrow t_1)} = -3,08 \cdot 10^{-5} J$.

3°/ $R' < R$ car en régime pseudopériodique la diminution de la résistance augmente le nombre d'oscillation pendant la même durée.

EXERCICE N°3 :

1°/ Rôle du stimulateur cardiaque : C'est un appareil électrique implanté dans l'organisme qui rétablit le rythme normal de contraction du muscle cardiaque.

Mode de fonctionnement : (Trois phrases sont suffisantes)

- 1- Le stimulateur est actionné grâce à une pile intégrée, généralement au lithium.
- 2- le condensateur se charge très rapidement lorsque l'interrupteur est en position 1.
- 3- Lorsque la charge est terminée, l'interrupteur bascule en position 2 et le condensateur se décharge lentement dans la résistance R, de valeur élevée.
- 4- Quand la tension aux bornes de R atteint une valeur donnée, le boîtier envoie au cœur une impulsion électrique par l'intermédiaire des sondes

2°/ Le fonctionnement du stimulateur cardiaque est basé sur les propriétés physiques d'un dipôle RC car le circuit ne renferme pas une bobine.

3°/ La valeur de r est très faible de telle sorte que le condensateur se charge très rapidement.

DUREE : 2 H

EPREUVE -1-

CHIMIE :EXERCICE N°1:

En solution aqueuse les ions ferrique Fe^{3+} réagissent avec les ions SCN^- pour donner les ions $\text{Fe}(\text{SCN})^{2+}$ de couleur rouge sang. Cette réaction est modélisée par l'équation :



On prépare à une température constante un mélange initial contenant $n_0 = 10^{-3}$ mol de Fe^{3+} et $n_0 = 10^{-3}$ mol de SCN^- , le volume du mélange est $V = 100 \text{ mL}$.

A l'équilibre chimique le mélange contient $5,4 \cdot 10^{-4}$ mol d'ions Fe^{3+} .

1°/ Déterminer la composition molaire du mélange à l'équilibre.

2°/ Etablir l'expression de la constante d'équilibre K de la réaction en fonction de n_0 , x_f et V puis calculer sa valeur.

3°/ Le mélange obtenu à l'équilibre est divisé en deux parties égales (A) et (B).

a- A la partie (A) on ajoute sans variation de volume quelques pastilles de soude NaOH (les ions OH^- réagissent avec les Fe^{3+}).

i - En utilisant la loi de modération, préciser comment varie la couleur rouge sang.

ii - Préciser, en justifiant, l'effet de cette perturbation sur la valeur de K .

b- A la partie (B) on ajoute un volume $V' = 50 \text{ mL}$ d'une solution aqueuse contenant $n_1 = 2,7 \cdot 10^{-4}$ mol d'ions Fe^{3+} . Préciser en justifiant si à l'équilibre dynamique, la couleur rouge sang devient plus intense ou moins intense.

EXERCICE N°2

On donne : $\text{p}K_e = 14$ à 25°C .

On considère les trois couples suivants :

* Couple (1) : $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} / \text{CH}_3\text{CO}_2^-$ de constante d'acidité K_{a1} .

* Couple (2) : $\text{HCO}_2\text{H} / \text{HCO}_2^-$ de constante d'acidité K_{a2} .

* Couple (3) : $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H} / \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-$ de constante d'acidité K_{a3} .

1°/ On réalise la réaction d'équation: $\text{HCO}_2\text{H} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^- \rightleftharpoons \text{HCO}_2^- + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$.

Sachant qu'un mélange équimolaire contenant n mol de HCO_2H et $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-$ donne à l'équilibre un taux d'avancement final $\tau_f = 0,64$.

a- Exprimer la constante d'équilibre de la réaction en fonction de τ_f , puis montrer que $K = 3,16$.

b- Comparer la force des deux acides utilisés.

2°/ La réaction d'équation : $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^- \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{CO}_2^- + \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ possède

une constante d'équilibre $K' = \frac{1}{K}$.

a- Classer les trois bases par ordre de force croissante.

b- Exprimer K' et K en fonction des constantes d'acidité des couples acide-base intervenant dans chaque réaction.

c- Montrer que : $K_{a2} = 10 K_{a1}$.

d- Calculer $\text{p}K_{a1}$, $\text{p}K_{a2}$ et $\text{p}K_{a3}$ sachant que $\text{p}K_{a1} + \text{p}K_{a2} = 8,4$.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1:

On réalise un circuit électrique à l'aide d'une bobine d'inductance L et de résistance négligeable et d'un condensateur de capacité $C=10\ \mu F$ préalablement chargé. Figure-1-

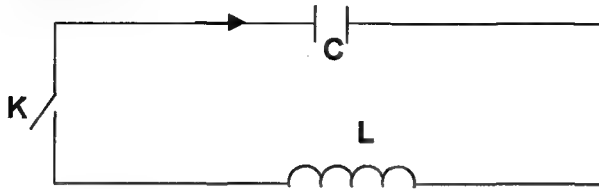


Figure-1-

1°/ Etablir l'équation différentielle de l'oscillateur (L, C) vérifiée par $q(t)$: charge du condensateur.

2°/

a- Donner l'expression de l'énergie totale E de l'oscillateur LC en fonction de u_C (tension aux bornes du condensateur) et i .

b- Dédire que l'énergie totale de l'oscillateur est constante au cours du temps.

3°/ La figure-2- représente l'évolution au cours du temps de $u_C(t)$ et $i(t)$.

$u_C(t)$: tension électrique aux bornes du condensateur et $i(t)$: Intensité du courant électrique traversant le circuit.

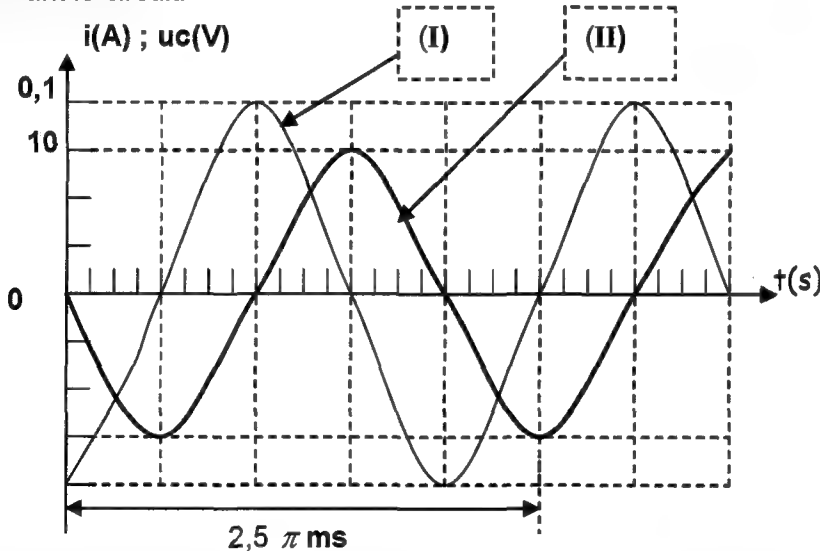


Figure-2-

a- Laquelle des deux courbes (I) et (II) celle qui représente $u_C(t)$? Justifier.

b- Déterminer l'expression de $i(t)$ et de $u_C(t)$.

4°/ Déterminer les dates $t \in [0 ; 2T_0]$ pour les quelles $u_C = \frac{U_{C\max}}{2}$ et le courant électrique circule dans le sens négatif.

5°/

a- Montrer que l'énergie électrostatique E_C emmagasinée par le condensateur et l'énergie emmagasinée par la bobine E_L s'exprime respectivement par :

$$E_C = 2,5 \cdot 10^{-4} (1 - \cos(2 \cdot 10^3 t))$$

$$E_L = 2,5 \cdot 10^{-4} (1 - \cos(2 \cdot 10^3 t + \pi))$$

b- Représenter sur le même système d'axes E_C et E_L en fonction du temps.

EXERCICE N°2:

I- On considère le circuit électrique représenté sur la figure-3-

G: Générateur de basse fréquence maintenant entre ces bornes une tension sinusoïdale $u(t) = U_m \sin \omega t$.

D: Dipôle formé d'un condensateur de capacité $C = 5 \mu F$ et d'une bobine d'inductance L et de résistance interne r .

R: Conducteur ohmique de résistance R variable.

A: Ampèremètre de faible résistance.

A l'aide d'un oscilloscope bicourbe on visualise les tensions:

$u(t)$ aux bornes du générateur.

$u_D(t)$ aux bornes du dipôle D.

On obtient l'oscillogramme de la figure-4-

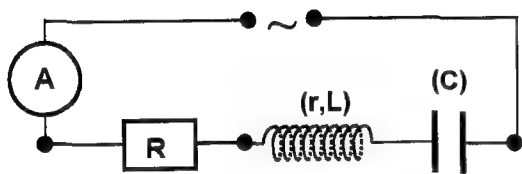


figure -3-

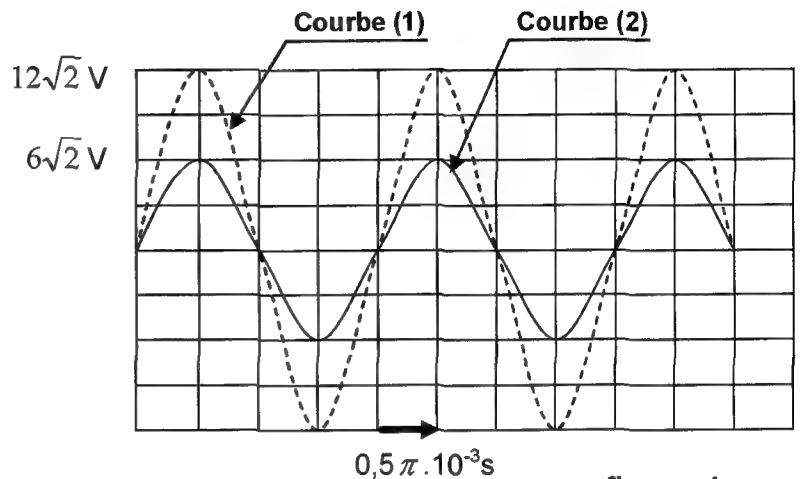


figure -4-

1°/ Faire sur la figure-3- le branchement de l'oscilloscope afin de visualiser la tension $u_D(t)$ sur la voie (2) et la tension $u(t)$ sur la voie (1).

2°/ Montrer que la courbe (1) correspond à $u(t)$.

3°/ Sachant que l'ampèremètre indique une intensité du courant électrique la plus élevée $I = 0,3A$, Calculer :

a- La valeur de l'inductance L de la bobine.

b- La valeur de la résistance r de la bobine.

c- La valeur de la résistance R .

4°/ Ya-t-il un phénomène de surtension.

II- On change la valeur de la résistance R du conducteur ohmique. Pour une nouvelle pulsation du générateur de basse fréquence on obtient les oscillogrammes de la figure-5- (les sensibilités verticales sont différentes).

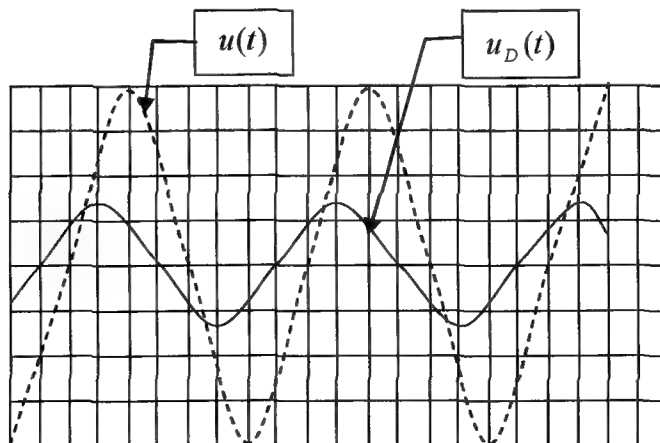


figure -5-

1°/ Déterminer le déphasage $\varphi_{u_D} - \varphi_u$.

2°/ On donne les deux constructions de Fresnel incomplètes relatives aux tensions efficaces (représentées à l'échelle) sur les figures -6a et -6b.

a- Représenter sur les deux figures -6a et -6b, le vecteur \overrightarrow{BA} de module U_D (efficace) qui correspond à la tension $u_D(t)$.

b- Parmi les deux constructions de Fresnel laquelle correspond à notre circuit. Justifier

c- Dédurre la nature du circuit.

3°/ À partir de la construction de Fresnel, déterminer l'indication de l'ampèremètre et la valeur de R.

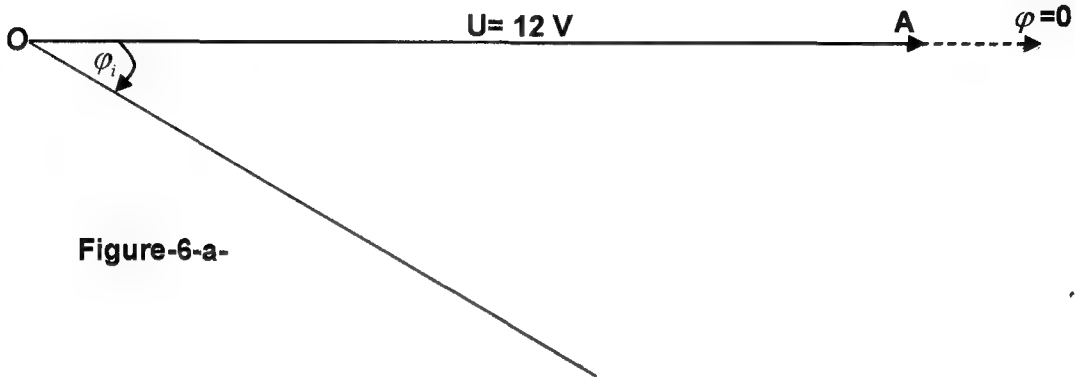


Figure-6-a-

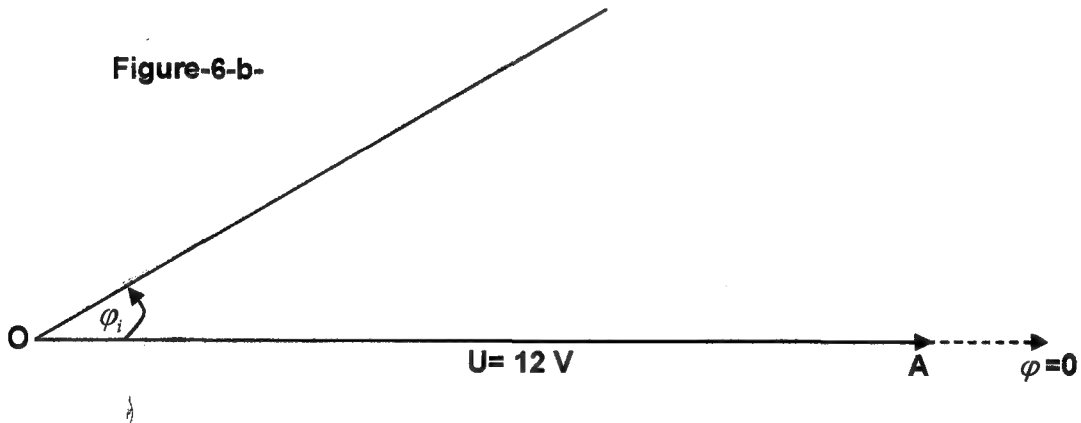


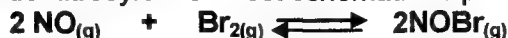
Figure-6-b-

DUREE : 2 H

EPREUVE -2-

CHIMIE :EXERCICE N°1:

La synthèse du bromure de nitrosyle NOBr est schématisée par l'équation:



Dans une enceinte de volume V, on introduit **0,6 mol** de monoxyde d'azote NO et **0,3 mol** de dibrome Br₂.
1°/ A la température T₁ le système aboutit à un état d'équilibre chimique tel que le nombre total de mole gazeux serait égal à **n = 0,85 mol**. Déterminer le taux d'avancement final τ_{f1} , de la réaction.

2°/ On chauffe le mélange jusqu'à la température T₂ > T₁ lorsque le nouvel état d'équilibre s'établit le nombre de mole de monoxyde d'azote NO est égale à **0,32 mol**.

a- Calculer la nouvelle valeur du taux d'avancement final τ_{f2} de la réaction.

b- Dans quel sens a évolué le système chimique précédent pour aboutir à ce nouvel état d'équilibre.

c- Préciser le caractère énergétique de la réaction de dissociation de NOBr. Justifier.

3°/ A température et volume constant, quel est, en le justifiant, l'effet d'une augmentation de la pression sur :

- La quantité de NOBr?

- La constante d'équilibre de la réaction?

EXERCICE N°2 On donne $\text{pK}_e = 14$ à 25°C et on néglige les quantités de matières des ions provenant de l'ionisation propre de l'eau.

A- On considère à 25°C deux solutions aqueuses (S₁) et (S₂) de même concentration molaire C.

* (S₁) est une solution d'une mono base B₁ de pH₁.

* (S₂) est une solution d'une mono base B₂ de pH₂ > pH₁.

1°/ Montrer que le taux d'avancement final de la réaction d'une mono base B avec l'eau est

$$\text{exprimé par : } \tau_f = \frac{10^{\text{pH} - \text{pK}_e}}{C}.$$

2°/ Comparer les taux d'avancement final des réactions de ces deux bases avec l'eau.

3°/

a- Comparer, en justifiant, les constantes de basicité de ces deux bases.

b- Dédurre une comparaison entre les forces des acides conjugués de B₁ et B₂.

B- On donne les couples suivants :

* A₁ / C₂H₅NH₂ : $\text{pKb}_1 = 3,2$.

* NH₄⁺ / B₂ : $\text{pKa}_2 = 9,2$.

On considère la réaction suivante de constante d'équilibre K :



1°/ Identifier les entités chimiques A₁ et B₂.

2°/

a- Etablir l'expression de la constante d'équilibre K en fonction de Kb₁ et Kb₂. La calculer.

b- Dédurre à partir de la valeur de K une comparaison des forces des acides de ces deux couples.

3°/ On réalise un mélange contenant : **0,01 mol** de B_2 ; **0,01 mol** de A_1 ; **0,015 mol** de NH_4^+ et **0,015 mol** de $C_2H_5NH_2$.

a- Prévoir la réaction possible spontanément.

b- Déduire la composition molaire du mélange à l'équilibre.

4°/ Une fois l'équilibre est atteint, on ajoute au mélange simultanément **10^{-3} mol** de NH_4^+ et **0,02 mol** de B_2 .

Déterminer la quantité de matière de NH_4^+ lorsque l'équilibre est atteint de nouveau.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

Un condensateur de capacité $C=2,5.10^{-5}F$, est chargé avec une tension $u_{BA}=u_C=E$.

Il est branché en série avec une bobine d'inductance L et de résistance négligeable.

On ferme l'interrupteur K à l'instant de date $t=0$. Figure -1-.

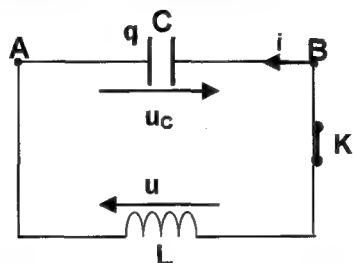


Figure -1-

1°/ Etablir l'équation différentielle régissant les variations de la tension $u(t)$ aux bornes de la bobine.

2°/ Sur l'écran de l'oscilloscope on visualise la tension $u(t)$ représentée sur la figure -2-.

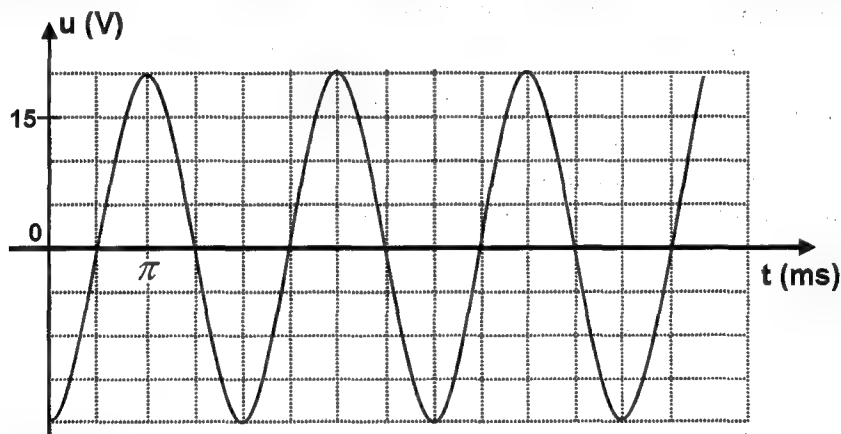


Figure -2-

a- Déterminer graphiquement l'expression de $u(t)$.

b- Déduire les expressions de $u_C(t)$ aux bornes du condensateur et de l'intensité du courant $i(t)$.

c- Déduire les valeurs de E et L .

3°/

a- Représenter les courbes $u_C(t)$ et $i(t)$ sur le même graphique.

b- A quelle date t_1 a-t-on $u_C=10V$ pour la 2^{ème} fois pendant la décharge du condensateur.

4°/

a- Montrer que l'énergie emmagasinée dans le circuit se conserve. Calculer sa valeur.

b- Pour quelles valeurs de u_C , a-t-on la moitié de cette énergie est emmagasinée dans le condensateur.

EXERCICE N°2 :

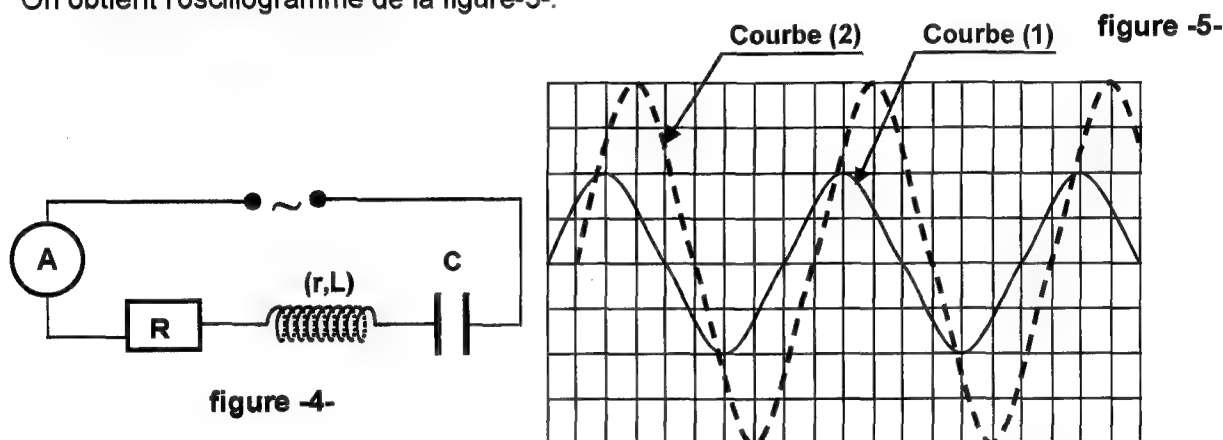
On considère le circuit électrique représenté sur la figure-4-

- * G: Générateur de basse fréquence maintenant entre ces bornes une tension sinusoïdale $u(t) = U \sqrt{2} \sin(\omega t)$, avec u en volt et t en seconde de valeur efficace U supposée constante et de pulsation ω réglable.
- * Un condensateur de capacité variable.
- * Une bobine d'inductance L et de résistance interne $r = 10 \Omega$.
- * Conducteur ohmique de résistance R .
- * Ampèremètre A de faible résistance.

1°/ Pour une pulsation ω_1 de ω , l'ampèremètre indique **0,2 A**.

A l'aide d'un oscilloscope bicourbe on visualise les tensions $u(t)$ aux bornes du générateur et $u_c(t)$ aux bornes du condensateur (les sensibilités verticales sont différentes).

On obtient l'oscillogramme de la figure-5-



- a- Faire sur la figure-4- le branchement de l'oscilloscope afin de visualiser la tension $u_c(t)$ sur la voie (x) et la tension $u(t)$ sur la voie (y).
- b- Montrer que la courbe (1) correspond à $u(t)$.
- c- Déterminer le déphasage $\varphi_u - \varphi_{u_c}$ entre les tensions $u(t)$ et $u_c(t)$.
- d- En déduire le caractère du circuit.

2°/ Pour la pulsation ω_1 de ω tel que $\omega_1 = \frac{\omega_0}{\sqrt{3}}$ et sachant que l'équation différentielle relative à l'intensité

de courant électrique i dans le circuit est :
$$L \frac{di(t)}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i(t) dt = u(t).$$

- a- Compléter le diagramme de Fresnel relatif aux tensions maximales à l'échelle **1cm \rightarrow $2\sqrt{2}$ V**.
Figure-6-.
- b- En déduire la valeur de R et de U_m .
- c- Sachant que l'énergie consommée par l'oscillateur pendant une période T_1 est $E_0 = 3.10^{-2} \text{ J}$.
Déterminer ω_1 , L et C .

3°/ On prendra dans la suite $R = 30 \Omega$, $L = 0,06 \text{ H}$, $C = 5 \cdot 10^{-5} \text{ F}$ et $r = 10 \Omega$.

Pour une valeur ω_2 de ω , on visualise les tensions $u(t)$ et $u_C(t)$. Figure-7-

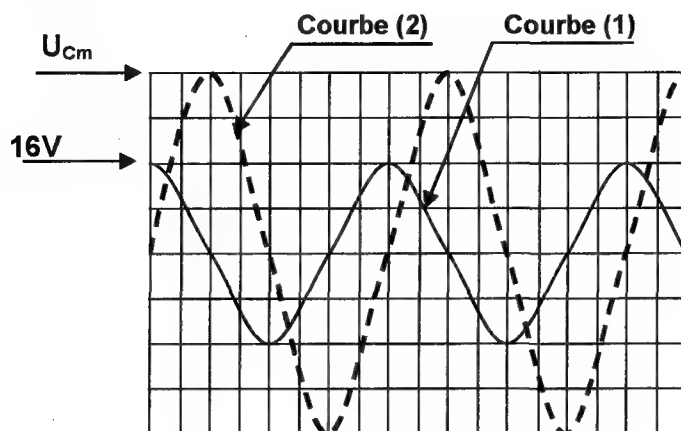


figure -7-

- a- Montrer que le circuit est en état de résonance d'intensité.
- b- Déterminer l'expression de l'intensité du courant $i(t)$.
- c- Montrer dans ces conditions que l'énergie électromagnétique se conserve.

En déduire qu'elle peut s'écrire sous forme : $E = \frac{U_m^2 \cdot L}{2(R+r)^2}$.

- d- Calculer E.

Echelle : 1cm \longrightarrow $2\sqrt{2} \text{ V}$

figure -6-

U_{Cmax}

DUREE : 2 H

EPREUVE -3-

CHIMIE :EXERCICE N°1 :

Dans un récipient préalablement vide de volume V , on mélange **4 mol** de dioxyde d'azote $\text{NO}_2(\text{gaz})$ à la température T_1 tout en maintenant la pression constante.
On considère l'équilibre chimique modélisée par l'équation suivante: $2 \text{NO}_{2(\text{gaz})} \rightleftharpoons 2 \text{NO}_{(\text{gaz})} + \text{O}_{2(\text{gaz})}$.

Lorsque l'équilibre est établi, le nombre de mole total de gaz dans le récipient est $n_t = 4,1 \text{ mol}$.

1°/a- Dresser le tableau descriptif d'évolution du système.

b- Déterminer la valeur du taux d'avancement final de la réaction à la température T_1 .

2°/ L'équilibre précédent étant atteint, on augmente la température, à pression constante. Soit T_2 la nouvelle température. Lorsque l'équilibre est établi de nouveau, la quantité de matière de NO est égale à **1,76 mol**.

Déterminer, en le justifiant, le caractère énergétique de la réaction de dissociation de NO_2 .

3°/ La température étant maintenue constante et égale à T_1 .

Préciser, en le justifiant, si on doit augmenter ou diminuer la pression du système fermé, initialement en équilibre chimique, pour le déplacer dans le sens inverse.

4°/ On maintient la température du système en équilibre chimique constante est égale à T_1 et on introduit à volume constant une quantité de O_2 . Quel est l'effet de cette perturbation sur l'équilibre et sur la constante d'équilibre.

EXERCICE N°2 :On donne : $\text{pK}_e = 14$

A/

1°/ On considère les couples acide-base suivants :

$C_1 : \text{CH}_3\text{NH}_3^+ / \text{B}_1$ de $\text{pK}_{b1} = 3,2$; $C_2 : \text{A}_2 / \text{CH}_3\text{COO}^-$ de $\text{pK}_{a2} = 4,8$

a- Identifier les entités chimiques B_1 et A_2 .

b- Classer ces couples par ordre de force croissante des formes basiques.

2°/ On considère la réaction entre les formes fortes des couples C_1 et C_2 .

a- Ecrire l'équation de la réaction.

b- Exprimer la constante d'équilibre K de cette réaction en fonction des concentrations.

c- Etablir la relation entre K , K_{b1} et K_{b2} . Calculer K .

3°/ Partant d'un mélange initial et renfermant **0,1 mol** de CH_3COO^- ; **0,2 mol** de B_1 ; **0,25 mol** de CH_3NH_3^+ et **0,3 mol** de A_2 .

a- Dans quel sens évolue le système spontanément? Justifier.

b- Déduire la composition finale du mélange.

B/

1°/

a- Montrer que le taux d'avancement final, τ_f , de la réaction qui modélise l'ionisation d'une base B

dans l'eau d'une solution de concentration molaire $C_B = 0,02 \text{ mol.L}^{-1}$, de volume V_B et de $\text{pH} = 11,2$

est exprimé par : $\tau_f = \frac{10^{\text{pH} - \text{pK}_e}}{C_B}$. Calculer sa valeur.

b- La base B est-elle forte ou faible? Justifier.

2° / Calculer la constante d'équilibre, K , de l'ionisation de la base B dans l'eau.

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

Les armatures d'un condensateur de capacité C , initialement chargé sous une tension électrique constante E , sont reliées à une bobine non résistif d'inductance L .

A l'instant de date t_0 pris comme origine des dates, on ferme l'interrupteur K , la tension électrique aux bornes du condensateur est $u_c = E$.

Un dispositif informatisé, non représenté, est lié au circuit et permet de représenter les courbes en dessous.

Figure -1-

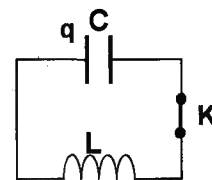


Figure -2- : Courbe d'évolution de l'intensité du courant électrique $i(t)$ qui circule dans le circuit.

Figure -3- : Courbe -a- et courbe -b- ; L'une représente l'évolution de l'énergie totale $\xi(t)$

emmagasinée dans le circuit et l'autre représente soit l'évolution de l'énergie électrique $\xi_m(t)$ emmagasinée dans la bobine soit l'énergie $\xi_e(t)$ emmagasinée dans la le condensateur.

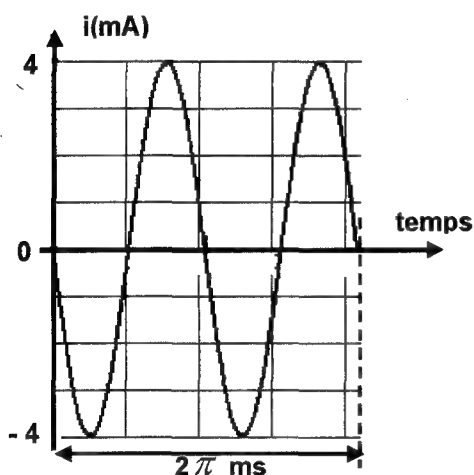


Figure-2-

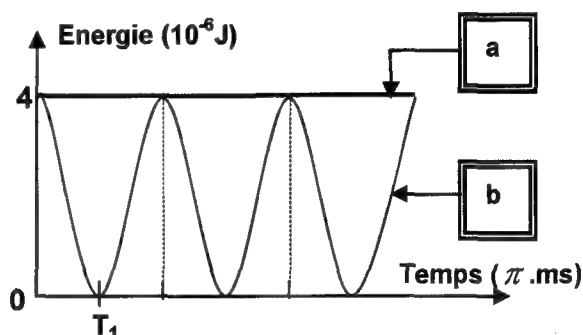


Figure-3-

1°/

- Exprimer l'énergie électrique ξ emmagasinée dans le circuit en fonction de q , i et des caractéristiques du circuit.
- Dire, en le justifiant et sans faire de calcul, laquelle des deux courbes (a) et (b) de la Figure -3- qui représente $\xi(t)$.
- Déduire l'équation différentielle vérifiée par la charge q .

2°/

- Déterminer l'équation $i(t)$ de la grandeur représentée par la Figure-2-.
- En déduire l'expression de la charge $q(t)$.

3°/ En se basant sur les figures 2 et 3, déterminer la capacité C du condensateur, l'inductance L de la bobine et la tension E .

4°/

- L'une des courbes (a) et (b) représente l'énergie $\xi(t)$. La quelle des énergies $\xi_m(t)$ ou $\xi_e(t)$ est représentée par l'autre courbe? Justifier.
- Représenter sur la figure-3- la courbe correspondante à l'énergie manquante en précisant la valeur de T_1 .

EXERCICE N°2 :

Le circuit électrique de la figure -4- comporte les éléments suivants :

- * Un générateur basses fréquences (G.B.F) délivrant une tension sinusoïdale $u(t) = U_m \sin(\omega t)$ avec U_m est constante et ω réglable.
- * Un condensateur de capacité $C = 2,9 \mu\text{F}$.
- * Un résistor de résistance R .
- * Une bobine d'inductance L et de résistance propre négligeable.
- * Un voltmètre de très grande résistance branché aux bornes du dipôle (bobine, condensateur).

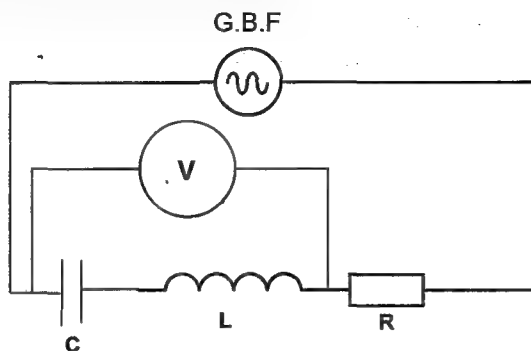


Figure-4-

1-/ Pour une pulsation $\omega = \omega_1 = 2 \cdot 10^3 \text{ rad.s}^{-1}$, un oscilloscope bi-courbe convenablement branché, permet de visualiser la tension $u(t)$ sur la voie Y_1 et une tension $u_D(t)$ sur la voie Y_2 ($u_D(t)$ peut être soit $u_R(t)$ soit $u_C(t)$). Figure - 5-

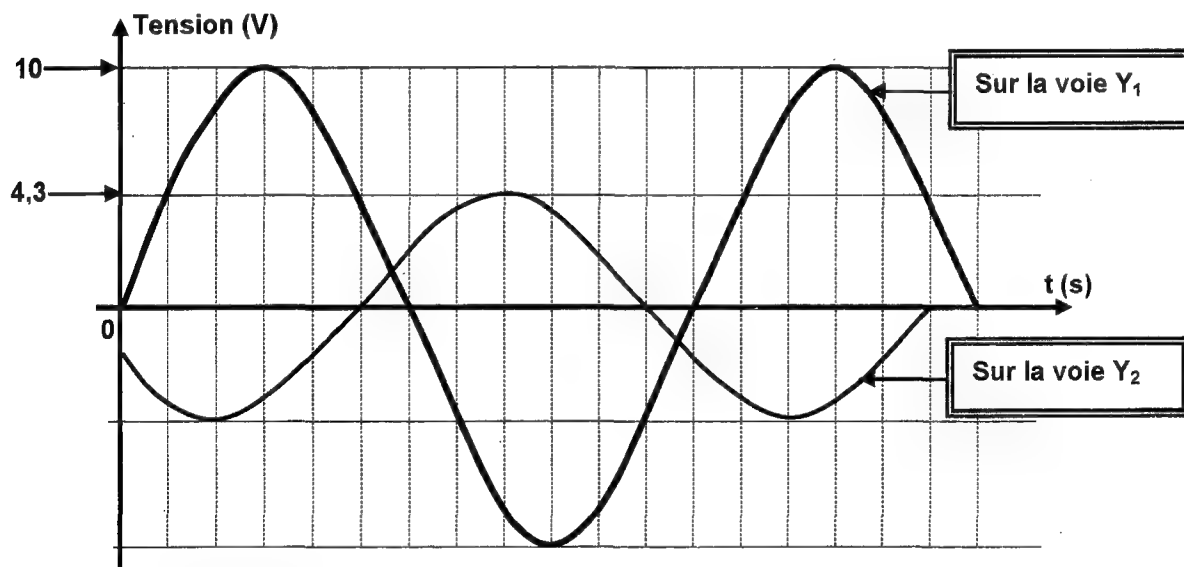


Figure - 5-

1°/ Déterminer le déphasage $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_{u_D}$.

2°/

- Montrer que la tension électrique $u_D(t)$ ne peut pas être la tension électrique $u_R(t)$ aux bornes du résistor. Reproduire sur la figure -4- les branchements du circuit avec l'oscilloscope.
- Déduire le déphasage $\Delta\varphi' = \varphi_u - \varphi_i$ et montrer que le circuit étudié est inductif.
- Compléter, sur, la figure-6- la construction de Fresnel relative aux tensions maximales à l'échelle de : **1V est représenté par 1cm.**
- Déduire l'inductance L de la bobine et la résistance R du résistor.

II-/ On modifie la pulsation w du G.B.F. Pour une pulsation $w = w_2$ le voltmètre indique une tension nulle.
On prendra dans cette partie $L = 0,25H$ et $R = 200\Omega$.

1°/ Montrer que l'oscillateur est en état de résonance d'intensité.

2°/

- a- Quelle particularité présente les deux courbes de la figure -5-? Expliquer.
- b- Déterminer dans ce cas la tension aux bornes du condensateur, u_c , en fonction du temps.

3°/

- a- Définir puis calculer le coefficient Q de surtension.
- b- Préciser s'il y a surtension ou non aux bornes du condensateur.



Figure-6-



DUREE : 2 H

EPREUVE -1-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :



$$t=0s \quad 10^{-3} \quad 10^{-3} \quad 0 \quad \text{mol.}$$

$$t=t_f \quad 10^{-3} - x_f \quad 10^{-3} - x_f \quad x_f \quad \text{mol.}$$

$$n(\text{Fe}^{3+})_f = 10^{-3} - x_f = 5,4 \cdot 10^{-4} \text{ mol alors } x_f = 4,6 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}$$

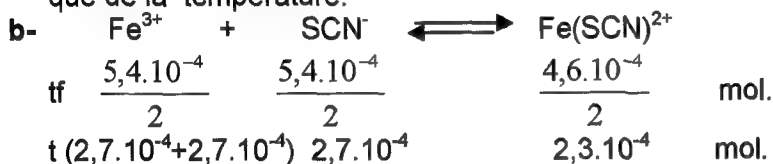
$$n(\text{SCN}^-)_f = 10^{-3} - x_f = 5,4 \cdot 10^{-4} \text{ mol et } n(\text{Fe}(\text{SCN})^{2+})_f = x_f = 4,6 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}$$

$$2^{\circ}/ K = \frac{[\text{Fe}(\text{SCN})^{2+}]_{\text{eq}}}{[\text{Fe}^{3+}]_{\text{eq}} [\text{SCN}^-]_{\text{eq}}} = \frac{n\text{Fe}(\text{SCN})^{2+}_{\text{eq}} \times V}{n\text{Fe}^{3+}_{\text{eq}} n\text{SCN}^{-}_{\text{eq}}} = \frac{x_f \times V}{(n_0 - x_f)^2} \quad \text{AN : } K = \frac{4,6 \cdot 10^{-4} \times 0,1}{(10^{-3} - 4,6 \cdot 10^{-4})^2} = 157,75.$$

3°/ a-

i- Les ions OH^- réagissent avec Fe^{3+} selon l'équation $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3$ d'où $[\text{Fe}^{3+}]$ diminue dans le mélange par suite l'équilibre évolue dans le sens inverse de la réaction (1) et la couleur rouge sang devient moins foncée, car d'après la loi de modération un système est en état d'équilibre à volume constante, une diminution de la concentration de Fe^{3+} favorise l'évolution du système dans le sens de la réaction qui tend à augmenter la concentration de Fe^{3+} (c'est le sens inverse).

ii- L'évolution de l'équilibre dans le sens inverse ne varie pas la valeur de K, car elle ne dépend que de la température.

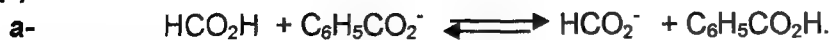


$$\pi = \frac{n\text{Fe}(\text{SCN})^{2+}_{\text{eq}} \times V}{n\text{Fe}^{3+}_{\text{eq}} n\text{SCN}^{-}_{\text{eq}}} \quad \text{AN : } \pi = \frac{2,3 \cdot 10^{-4} \times 0,1}{5,4 \cdot 10^{-4} \times 2,7 \cdot 10^{-4}} = 157,75 = K. \text{ C'est l'état d'équilibre d'où}$$

la couleur rouge sang conserve la même couleur.

EXERCICE N°2 :

1°/



$$\begin{array}{ccccccc} \text{A } t=0 & n & & n & & 0 & 0 \\ & & & & & \text{mol} & \text{mol} \\ \text{A } t_f & n - x_f & n - x_f & & x_f & x_f & \end{array}$$

$$K = \frac{[\text{HCO}_2^-]_{\text{eq}} [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}]_{\text{eq}}}{[\text{HCO}_2\text{H}]_{\text{eq}} [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-]_{\text{eq}}} = \frac{n\text{HCO}_2^{-}_{\text{eq}} \times n\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}_{\text{eq}}}{n\text{HCO}_2\text{H}_{\text{eq}} n\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^{-}_{\text{eq}}} = \frac{x_f^2}{(n - x_f)^2} \quad \text{or } \tau_f = \frac{x_f}{xm} = \frac{x_f}{n} \text{ alors}$$

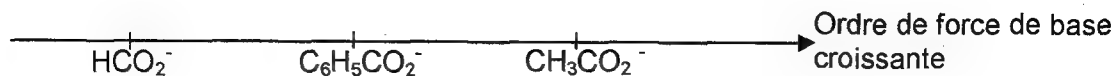
$$x_f = n\tau_f \quad K = \frac{n^2 \tau_f^2}{(n - n\tau_f)^2} = \frac{n^2 \tau_f^2}{n^2 (1 - \tau_f)^2} = \frac{\tau_f^2}{(1 - \tau_f)^2} \quad \text{AN : } K = \frac{0,64^2}{(1 - 0,64)^2} = 3,16.$$

b- $K > 1$ alors la réaction est plus déplacée dans le sens direct d'où l'acide HCO_2H libère plus facilement l'ion H^+ que $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ par suite l'acide HCO_2H est plus fort que $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$.

2°/

a- * $K' < 1$ alors la réaction est plus déplacée dans le sens inverse d'où la base CH_3CO_2^- capte plus facilement l'ion H^+ que $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-$ par suite CH_3CO_2^- est plus forte que $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-$.

* On a la base $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-$ est plus forte que HCO_2^- .



$$\text{b- } K_{a1} = \frac{[\text{CH}_3\text{CO}_2^-]_{\text{éq}} [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}]_{\text{éq}}} ; K_{a2} = \frac{[\text{HCO}_2^-]_{\text{éq}} [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}}{[\text{HCO}_2\text{H}]_{\text{éq}}} \text{ et } K_{a3} = \frac{[\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-]_{\text{éq}} [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{éq}}}{[\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}]_{\text{éq}}}$$

$$K = \frac{[\text{HCO}_2^-]_{\text{éq}} [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}]_{\text{éq}}}{[\text{HCO}_2\text{H}]_{\text{éq}} [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-]_{\text{éq}}} = \frac{K_{a2}}{K_{a3}} \text{ et } K' = \frac{[\text{CH}_3\text{CO}_2^-]_{\text{éq}} [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}]_{\text{éq}}}{[\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}]_{\text{éq}} [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-]_{\text{éq}}} = \frac{K_{a1}}{K_{a3}}$$

$$\text{c- } K = 3,16 \text{ et } K' = \frac{1}{K} = \frac{1}{3,16} = 0,316 \text{ alors } K = 10 K' \text{ alors } \frac{K_{a2}}{K_{a3}} = 10 \frac{K_{a1}}{K_{a3}} \text{ d'où } K_{a2} = 10 K_{a1}$$

$$\text{d- } * \text{ p}K_{a1} + \text{p}K_{a2} = 8,4 \text{ et } K_{a2} = 10 K_{a1} \text{ alors } \text{p}K_{a1} - \log 10 K_{a1} = 8,4 \text{ alors } 2 \text{p}K_{a1} - 1 = 8,4 \text{ d'où } \text{p}K_{a1} = 4,7$$

$$* \text{ p}K_{a1} + \text{p}K_{a2} = 8,4 \text{ alors } \text{p}K_{a2} = 8,4 - \text{p}K_{a1} = 8,4 - 4,7 = 3,7$$

$$* K = \frac{K_{a2}}{K_{a3}} \text{ alors } K_{a3} = \frac{K_{a2}}{K} \text{ alors } \text{p}K_{a3} = -\log K_{a2} + \log K = \text{p}K_{a2} + \log K = 3,7 + \log 3,16 = 4,2$$

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

$$1^\circ/ \text{ D'après la loi de maille } u_L(t) + u_C(t) = 0 \text{ alors } L \frac{di}{dt} + u_C = 0 \text{ or } i = \frac{dq}{dt}$$

$$\text{d'où } (LC \frac{d^2q}{dt^2} + q = 0) \times \frac{1}{LC} \text{ alors } \frac{d^2q}{dt^2} + \frac{1}{LC} q = 0$$

2°/

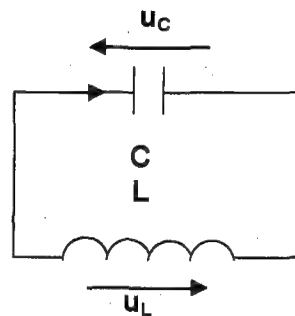
$$\text{a- } \xi = \frac{1}{2} C u_C^2 + \frac{1}{2} L i^2$$

$$\text{b- } \xi = \frac{1}{2} C u_C^2 + \frac{1}{2} L i^2 \text{ alors } \frac{d\xi}{dt} = C u_C \frac{du_C}{dt} + L i \frac{di}{dt} = u_C i + L i \frac{di}{dt} = i (u_C + L \frac{di}{dt}) = 0, \text{ car}$$

$$\text{d'après l'équation différentielle } L \frac{d^2q}{dt^2} + \frac{q}{c} = 0 \text{ par suite } \frac{d\xi}{dt} = 0 \text{ donc le circuit LC est conservatif.}$$

3°/

$$\text{a- } \Delta \varphi = \varphi_i - \varphi_{uc} = (\varphi_q + \frac{\pi}{2}) - \varphi_q = \frac{\pi}{2} \text{ alors } i(t) \text{ est en quadrature avance de phase par rapport à } u_C(t) \text{ d'où la courbe (II) correspond à } u_C(t).$$



b- $i(t) = I_m \sin(\omega_0 t + \varphi_i)$, à $t=0$: $i = I_m \sin \varphi_i = -I_m$ alors $\sin \varphi_i = -1$ d'où $\varphi_i = -\frac{\pi}{2}$ rad et $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$ or

$$T_0 = \frac{2,5\pi \cdot 10^{-3}}{5} \times 4 = 2\pi \cdot 10^{-3} \text{ s alors } \omega_0 = \frac{2\pi}{2\pi \cdot 10^{-3}} = 10^3 \text{ rad.s}^{-1} \text{ d'où } i(t) = 0,1 \sin(10^3 t - \frac{\pi}{2}) \text{ (A), } t(\text{s}).$$

* $u_c(t) = U_{cm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{uc})$ et à $t=0$: $u_c = U_{cm} \sin \varphi_{uc} = 0$ alors $\sin \varphi_{uc} = 0$ d'où $\varphi_{uc} = 0$ ou $\varphi_{uc} = \pi$

or à $t=0$, la courbe de $u_c(t)$ est décroissante alors $\frac{du_c}{dt} < 0$ alors $\cos \varphi_{uc} < 0$ d'où $\varphi_{uc} = \pi$ rad.

$$u_c(t) = 10 \sin(10^3 t + \pi) \text{ t en s et } u_c \text{ en V.}$$

$$4^\circ / u_c(t) = U_{cm} \sin(\omega_0 t + \varphi_{uc}) = \frac{U_{cm}}{2} \text{ alors } \sin(\omega_0 t + \varphi_{uc}) = \frac{1}{2} \text{ alors } \omega_0 t + \varphi_{uc} = \frac{\pi}{6} + 2K\pi \text{ et}$$

$\omega_0 t + \varphi_{uc} = \frac{5\pi}{6} + 2K\pi$, avec $K \in \mathbb{Z}$ or le courant électrique circule dans le sens négatif alors

$$i = C \frac{du_c}{dt} < 0 \text{ alors } \cos(\omega_0 t + \varphi_{uc}) < 0 \text{ d'où } \frac{2\pi}{T_0} t + \pi = \frac{5\pi}{6} + 2K\pi \text{ alors } \frac{2}{T_0} t + 1 = \frac{5}{6} + 2K \text{ alors}$$

$$\frac{2}{T_0} t = -\frac{1}{6} + 2K \text{ d'où } t = (-\frac{1}{6} + 2K) \frac{T_0}{2} \text{ or } 0 \leq t \leq 2T_0 \text{ alors } 0 \leq (-\frac{1}{6} + 2K) \frac{T_0}{2} \leq 2T_0 \text{ en fin}$$

$$0,083 \leq K \leq 2,08 \text{ d'où } K \in \{1, 2\}.$$

$$* t_1 = (-\frac{1}{6} + 2 \times 1) \frac{T_0}{2} \text{ .AN : } t_1 = (-\frac{1}{6} + 2 \times 1) \frac{2\pi \cdot 10^{-3}}{2} = 1,832 \pi \cdot 10^{-3} \text{ s.}$$

$$* t_2 = (-\frac{1}{6} + 2 \times 2) \frac{T_0}{2} \text{ .AN : } t_2 = (-\frac{1}{6} + 2 \times 2) \frac{2\pi \cdot 10^{-3}}{2} = 3,832 \pi \cdot 10^{-3} \text{ s.}$$

5°/

$$a- * \xi_c = \frac{1}{2} C u_c^2 = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 \sin^2(\omega_0 t + \varphi_{uc}) = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 \frac{(1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_{uc}))}{2} \text{ alors}$$

$$\xi_c = \frac{1}{4} C U_{cm}^2 (1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_{uc})) \text{ .AN : } \xi_c = \frac{1}{4} 10 \cdot 10^{-6} \times 10^2 (1 - \cos(2 \cdot 10^3 t + 2\pi))$$

$$\text{d'où } \xi_c = 2,5 \cdot 10^{-4} (1 - \cos(2 \cdot 10^3 t)).$$

$$* \xi_L = \frac{1}{2} L i^2 = \frac{1}{2} L I_m^2 \sin^2(\omega_0 t + \varphi_i) = \frac{1}{2} L I_m^2 \frac{(1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_i))}{2} \text{ or}$$

$$\xi_{Lmax} = \frac{1}{2} L I_m^2 = \frac{1}{2} C U_{cm}^2 = E_{Cmax}$$

$$\xi_L = \frac{1}{4} C U_{cm}^2 (1 - \cos(2\omega_0 t + 2\varphi_i)) \text{ .AN : } \xi_c = 2,5 \cdot 10^{-4} (1 - \cos(2 \cdot 10^3 t + 2\pi)) \text{ d'où}$$

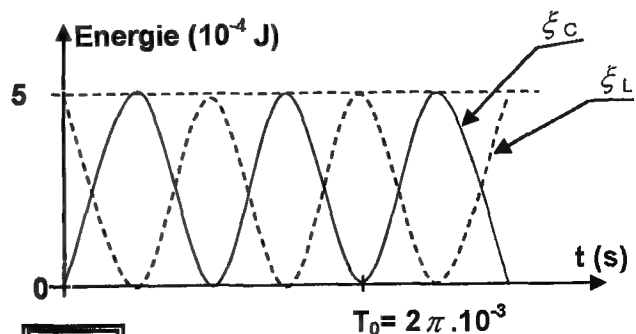
$$\xi_L = 2,5 \cdot 10^{-4} (1 - \cos(2 \cdot 10^3 t + \pi)).$$

b- * A $t=0$, on a $\xi_c = 0$ et

$$\xi_L = \xi_{Lmax} = \xi = 5 \cdot 10^{-4} \text{ J.}$$

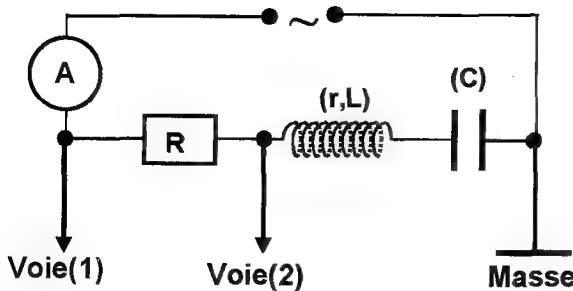
$$* \text{ A } t = \frac{T_0}{4}, \text{ on a } \xi_c = \xi_{Cmax} = \xi = 5 \cdot 10^{-4} \text{ J}$$

$$\text{et } \xi_L = 0.$$



EXERCICE N°2 :

I-
1°/



2°/ On a $U_m = Z I_m$, avec $Z = \sqrt{(R+r)^2 + (\frac{1}{C\omega} - L\omega)^2}$ et $U_{Dm} = Z_D I_m$, avec $Z_D = \sqrt{r^2 + (\frac{1}{C\omega} - L\omega)^2}$
 or $R+r > r$ alors $(R+r)^2 > r^2$ alors $\sqrt{(R+r)^2 + (\frac{1}{C\omega} - L\omega)^2} > \sqrt{r^2 + (\frac{1}{C\omega} - L\omega)^2}$ d'où $Z > Z_D$ par suite
 $U_m > U_{Dm}$. Or $U_{\text{courbe (1) m}} > U_{\text{courbe (2) m}}$ alors la courbe (1) correspond à la tension $u(t)$.

3°/ $I = 0,3A$ est la plus élevée alors le circuit est en état de résonance d'intensité.

a- $T_0 = 0,5 \pi \cdot 10^{-3} \times 4 = 2 \pi \cdot 10^{-3}$ or $T_0 = 2 \pi \sqrt{LC}$ alors $T_0^2 = 4 \pi^2 LC$ alors

$$L = \frac{T_0^2}{4 \pi^2 C} \text{ AN : } L = \frac{(2 \pi \cdot 10^{-3})^2}{4 \pi^2 \times 5 \cdot 10^{-6}} = 0,2H.$$

b- $U_D = Z_D I = r I$ alors $r = \frac{U_D}{I}$ AN: $r = \frac{6}{0,3} = 20 \Omega$.

c- $I = \frac{U}{R+r}$ alors $R+r = \frac{U}{I}$ d'où $R = \frac{U}{I} - r$ AN: $R = \frac{12}{0,3} - 20 = 20 \Omega$.

4°/ $U_C = Z_C I = \frac{I}{C\omega_0} = \frac{I \times T_0}{C \times 2\pi}$ AN: $U_C = \frac{0,3 \times 2\pi \cdot 10^{-3}}{5 \cdot 10^{-6} \times 2\pi} = 60 V$ et $U = 12 V$ alors $U_C > U$ par suite il y a un phénomène de surtension.

II-

1°/ $|\Delta\varphi| = |\varphi_{u_D} - \varphi_u| = \omega \cdot \Delta t = \frac{2\pi}{T} \times \frac{T}{8} = \frac{\pi}{4}$ rad puisque $u_D(t)$ est en avance de phase par rapport à $u(t)$
 $(u_D(t)$ atteint sa valeur maximale avant $u(t)$) par suite

$$\Delta\varphi = \varphi_{u_D} - \varphi_u = \frac{\pi}{4} \text{ rad or } \varphi_u = 0 \text{ alors } \varphi_{u_D} = \frac{\pi}{4} \text{ rad} > 0.$$

2°/

a- $u_D(t) = u_r(t) + u_L(t) + u_C(t)$ alors

$$\overrightarrow{BA}(U_D; \varphi_{u_D}) = \overrightarrow{BC}(U_r = rI; \varphi_i) + \overrightarrow{CA}(U_L - U_C = LI\omega - \frac{I}{C\omega}); \varphi_i + \frac{\pi}{2}.$$

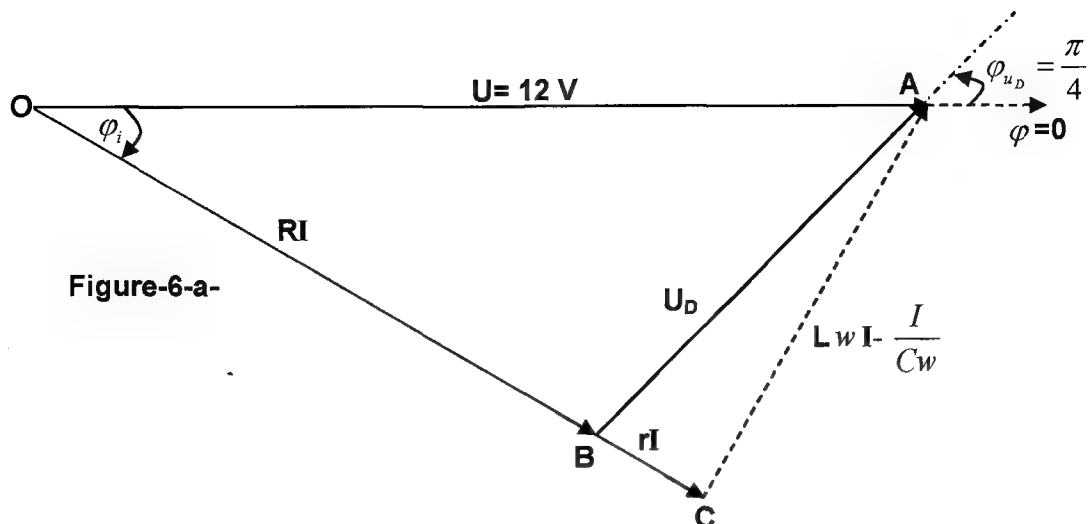


Figure-6-a-

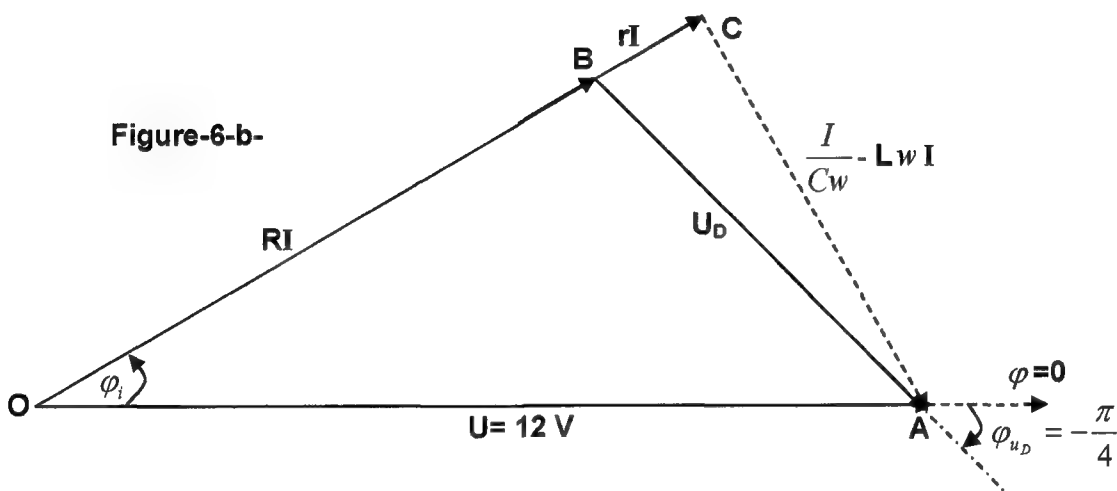


Figure-6-b-

b- La figure -6-a- correspond à notre circuit, car $\varphi_{u_D} = \frac{\pi}{4}$ rad.

c- Le circuit est inductif, car $\varphi_u - \varphi_i = -\varphi_i > 0$ alors $\varphi_i < 0$.

3°/ Echelle : 1V correspond à 1cm, car \overline{OA} mesure 12 cm et $U = 12V$.

* \overline{BC} mesure 1,6 cm alors $rI = 1,6V$ alors $I = \frac{1,6}{r}$. AN : $I = \frac{1,6}{20} = 8 \cdot 10^{-2} A$.

* \overline{OB} mesure 8,7 cm alors $RI = 8,7V$ alors $R = \frac{8,7}{I}$. AN : $R = \frac{8,7}{8 \cdot 10^{-2}} = 108,75 \Omega$.

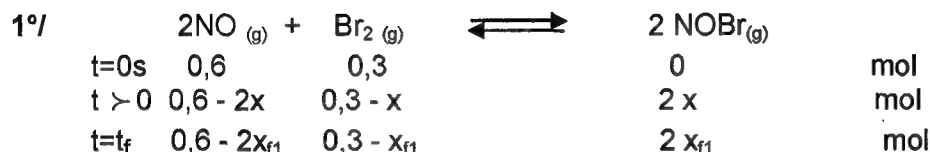
DUREE : 2 H

EPREUVE -2-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :



$$0,6 - 2 x_{f1} + 0,3 - x_{f1} + 2 x_{f1} = 0,85 \text{ d'où } x_{f1} = 0,05 \text{ mol.}$$

Supposant que la réaction est totale et sachant que les deux réactifs sont pris en proportions

stœchiométriques puisque $\frac{n_{(NO)_0}}{2} = n_{(Br_2)_0}$ alors $0,3 - x_m = 0$ d'où $x_m = 0,3 \text{ mol.}$

$$\tau_{f1} = \frac{x_{f1}}{x_m} \cdot \text{AN} : \tau_{f1} = \frac{0,05}{0,3} = 0,16$$

2°/

a- A la température T₂ : $0,6 - 2x_{f2} = 0,32 \text{ mol}$ alors $x_{f2} = \frac{0,28}{2} = 0,14 \text{ mol.}$ $\tau_{f2} = \frac{x_{f2}}{x_m} \cdot \text{AN} : \tau_{f2} = \frac{0,14}{0,3} = 0,46.$

b- Partant de l'équilibre, le système a évolué dans le sens direct puisque $x_{f2} > x_{f1}$.

c- Suite de l'augmentation de la température l'équilibre se déplace dans le sens direct.

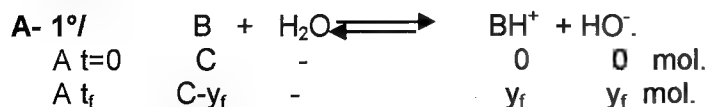
Or d'après la loi de modération relative à la température : une augmentation de la température, à pression et volume constant, d'un système fermé initialement en état d'équilibre chimique, favorise son évolution dans le sens de la réaction endothermique.

Le sens inverse associé au sens de dissociation de NOBr est exothermique.

3°/ D'après la loi de modération relative à la pression : A température et volume constants, toute augmentation de la pression d'un système fermé initialement en état d'équilibre chimique le déplace dans le sens qui tend à diminuer le nombre de mole total gazeux associé au sens direct et d'augmenter la quantité de matière de NOBr.

* L'augmentation de la pression n'a pas d'effet sur la constante d'équilibre car elle ne dépend que de la température.

EXERCICE N°2 :



* On suppose que la réaction est totale alors $C - y_m = 0$ alors $C = y_m$.

$$* y_f = [OH^-] = 10^{pH - pK_e} \text{ d'où } \tau_f = \frac{y_f}{y_m} = \frac{10^{pH - pK_e}}{C}.$$

2°/ $pH_2 > pH_1$ alors $10^{pH_2 - pK_e} > 10^{pH_1 - pK_e}$ or $C_1 = C_2 = C$ alors $\tau_{f2} > \tau_{f1}$.

3°/

a- * Deux solutions de bases de même concentration $C_1 = C_2 = C$, la base la plus forte est celle dont le τ_f de sa réaction avec l'eau est le plus grand or $\tau_{f2} > \tau_{f1}$ alors la base B_2 est plus forte que B_1 .

* La base la plus forte est celle qui à K_b , la plus grande alors $K_{b2} > K_{b1}$.

b- La base la plus forte correspond à l'acide conjugué le plus faible alors l'acide B_1H^+ est plus fort que B_2H^+ .

B-

1°/ A_1 correspond à $C_2H_5NH_3^+$ et B_2 correspond à NH_3 .

2°/

$$a- K = \frac{[NH_4^+]_{\text{éq}} [C_2H_5NH_2]_{\text{éq}}}{[NH_3]_{\text{éq}} [C_2H_5NH_3^+]_{\text{éq}}} \text{ or } K_{b1} = \frac{[OH^-]_{\text{éq}} [C_2H_5NH_3^+]_{\text{éq}}}{[C_2H_5NH_2]_{\text{éq}}} \text{ et } K_{b2} = \frac{[OH^-]_{\text{éq}} [NH_4^+]_{\text{éq}}}{[NH_3]_{\text{éq}}} \text{ alors } K = \frac{K_{b2}}{K_{b1}}.$$

$$K = \frac{10^{-pK_{b2}}}{10^{-pK_{b1}}} \text{ or } pK_{b2} = pK_e - pK_{a2} = 14 - 9,2 = 4,8 \text{ alors } K = \frac{10^{-pK_{b2}}}{10^{-pK_{b1}}} \text{ AN : } K = \frac{10^{-4,8}}{10^{-3,2}} = 2,5 \cdot 10^{-2}.$$

b- $K = 2,5 \cdot 10^{-2} < 1$ alors la réaction est plus déplacée dans le sens inverse alors l'acide NH_4^+ est plus fort que l'acide $C_2H_5NH_3^+$.

3°/



$$\pi = \frac{[NH_4^+] [C_2H_5NH_2]}{[NH_3] [C_2H_5NH_3^+]} = \frac{n(NH_4^+) \times n(C_2H_5NH_2)}{n(NH_3) \times n(C_2H_5NH_3^+)} \text{ AN : } \pi = \frac{0,015 \times 0,015}{0,01 \times 0,01} = 2,25 > K \text{ alors le système évolue spontanément dans le sens inverse.}$$

$$b- K = \frac{n(NH_4^+)_{\text{éq}} \times n(C_2H_5NH_2)_{\text{éq}}}{n(NH_3)_{\text{éq}} \times n(C_2H_5NH_3^+)_{\text{éq}}} = \frac{(0,015 - x_f)^2}{(0,01 + x_f)^2} = 2,5 \cdot 10^{-2} \text{ alors } \frac{(0,015 - x_f)}{(0,01 + x_f)} = 0,158 \text{ d'où}$$

$$x_f = 11,59 \cdot 10^{-3} \text{ mol d'où } n(NH_4^+)_{\text{éq}} = n(C_2H_5NH_2)_{\text{éq}} = 3,41 \cdot 10^{-3} \text{ mol et } n(NH_3)_{\text{éq}} = n(C_2H_5NH_3^+)_{\text{éq}} = 21,59 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

4°/



$$\pi = \frac{[NH_4^+] [C_2H_5NH_2]}{[NH_3] [C_2H_5NH_3^+]} = \frac{n(NH_4^+) \times n(C_2H_5NH_2)}{n(NH_3) \times n(C_2H_5NH_3^+)} \text{ AN : } \pi = \frac{3,41 \cdot 10^{-3} \times 4,41 \cdot 10^{-3}}{41,59 \cdot 10^{-3} \times 21,59 \cdot 10^{-3}} = 16,74 \cdot 10^{-3} < K$$

alors le système évolue spontanément dans le sens direct.

$$K = \frac{n(NH_4^+)_{\text{éq}} \times n(C_2H_5NH_2)_{\text{éq}}}{n(NH_3)_{\text{éq}} \times n(C_2H_5NH_3^+)_{\text{éq}}} = \frac{(3,41 \cdot 10^{-3} + x_f) \times (4,41 \cdot 10^{-3} + x_f)}{(41,59 \cdot 10^{-3} - x_f) \times (21,59 \cdot 10^{-3} - x_f)} = 2,5 \cdot 10^{-2}$$

$$0,975 \cdot x_f^2 + 8,32 \cdot 10^{-3} x_f - 7,41 \cdot 10^{-6} = 0$$

$$x_{f1} = 8,13 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$

$$\text{D'où } n(NH_4^+) = 5,22 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

$$x_{f2} = -9,34 \cdot 10^{-3} \text{ mol} < 0$$

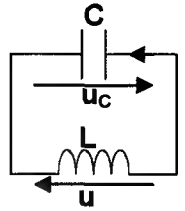
PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

1°/ D'après la loi de maille $u(t) + u_C(t) = 0$ alors $L \frac{di}{dt} + u_C = 0$ or $i = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_C}{dt}$

$$\text{alors } LC \frac{d^2 u_C}{dt^2} + u_C = 0 \text{ alors } \frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{1}{LC} u_C = 0.$$

$$\text{et puisque } u(t) = -u_C(t) \text{ alors } -\frac{d^2 u}{dt^2} - \frac{1}{LC} u = 0 \text{ d'où } \frac{d^2 u}{dt^2} + \frac{1}{LC} u = 0.$$



2°/ a- $u(t) = U_m \sin(\omega_0 t + \varphi_u)$. Avec $U_m = 20V$, $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$; $T_0 = 2\pi \cdot 10^{-3} s$ $\omega_0 = \frac{2\pi}{2\pi \cdot 10^{-3}} = 10^3 \text{ rad.s}^{-1}$

$$\text{à } t=0 ; u(t=0) = U_m \sin(\varphi_u) = -U_m \text{ alors } \sin(\varphi_u) = -1 \text{ d'où } \varphi_u = -\frac{\pi}{2} \text{ rad}.$$

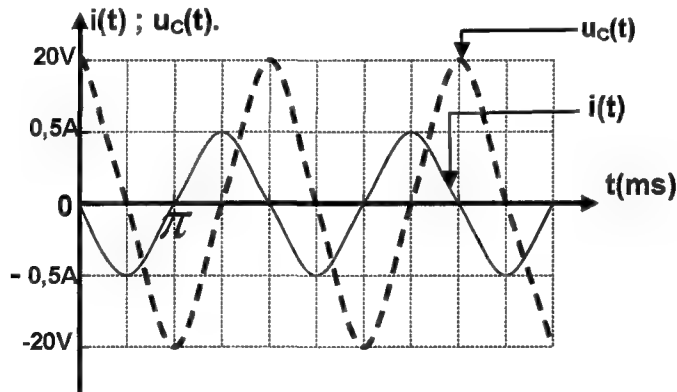
$$u(t) = 20 \sin(10^3 t - \frac{\pi}{2}) \text{ (V) et } t(s).$$

$$\text{b- } u_C(t) = -u(t) = -U_m \sin(\omega_0 t + \varphi_u) = U_m \sin(\omega_0 t + \varphi_u + \pi) = 20 \sin(10^3 t + \frac{\pi}{2}) \text{ (V) et } t(s).$$

$$i = C \frac{du_C}{dt} = C \cdot U_m \cdot \omega_0 \sin(\omega_0 t + \frac{\pi}{2} + \frac{\pi}{2}) = 2,5 \cdot 10^{-5} \cdot 20 \cdot 10^3 \sin(10^3 t + \pi) = 0,5 \sin(10^3 t + \pi) \text{ (A) et } t(s).$$

$$\text{c- } E = U_{cm} = U_m = 20V \text{ et } \omega_0^2 = \frac{1}{LC} \text{ alors } : L = \frac{1}{C \cdot \omega_0^2} \text{ AN : } L = \frac{1}{2,5 \cdot 10^{-5} \cdot 10^6} = 0,04H.$$

3°/
a-



$$\text{b- } u_C = 10V = \frac{U_{cm}}{2} > 0 \text{ au cours de la décharge alors } \frac{du_C(t)}{dt} < 0 \text{ d'où } \cos(\frac{2\pi}{T_0} t + \frac{\pi}{2}) < 0$$

$$U_{cm} \sin(\frac{2\pi}{T_0} t + \frac{\pi}{2}) = \frac{U_{cm}}{2} \text{ alors } \sin(\frac{2\pi}{T_0} t + \frac{\pi}{2}) = \frac{1}{2} \text{ par suite } \frac{2\pi}{T_0} t + \frac{\pi}{2} = \frac{5\pi}{6} + 2K\pi.$$

$$t = (\frac{5}{6} + 2K - \frac{1}{2}) \frac{T_0}{2} \Leftrightarrow t = (\frac{1}{3} + 2K) \frac{T_0}{2} \geq 0 \text{ alors } (\frac{1}{3} + 2K) \geq 0 \text{ alors } : K \geq -\frac{1}{6}$$

La valeur de K associée au 2^{ème} passage de la tension u_C par la valeur $\frac{U_{cm}}{2}$ au cours de la décharge est $K=1$.

$$\text{La date correspondante est : } t = \frac{7T_0}{6} = \frac{7}{6} \times 2\pi \cdot 10^{-3} = 7,3 \cdot 10^{-3} s.$$

4°/

a- $\xi = \frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2} Li^2$.

$\frac{d\xi}{dt} = \frac{q}{C} i + L \cdot i \cdot \frac{di}{dt} = i \cdot (u_C + L \cdot C \frac{d^2 u_C}{dt^2})$ or d'après l'équation différentielle on a : $u_C + L \cdot C \frac{d^2 u_C}{dt^2} = 0$

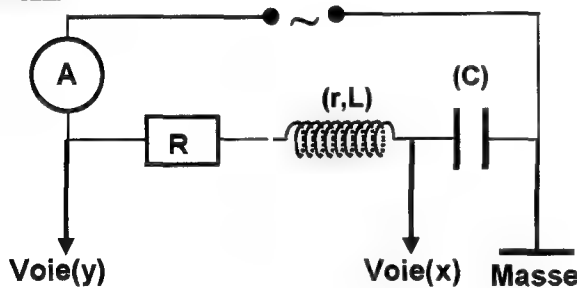
alors $\frac{d\xi}{dt} = 0$ donc ξ est constante.

$\xi = \frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2} Li^2$ pour $q=0$ on a $i = \pm I_m$ d'où $\xi = \frac{1}{2} LI_m^2$. AN : $\xi = \frac{1}{2} \times 0,04 \times 0,5^2 = 5 \cdot 10^{-3} J$.

b- On a : $\xi = \xi_e + \xi_m$ et $\xi_e = \xi_m = \frac{\xi}{2}$ alors $\frac{1}{2} Cu_C^2 = \frac{\xi}{2}$ d'où $u_C = \pm \sqrt{\frac{\xi}{C}}$. AN : $u_C = \pm 14,14V$.

EXERCICE N°2 :

1°/ a-



b- On a : $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$ or $\varphi_i = \varphi_u + \frac{\pi}{2} = \varphi_{u_C} + \frac{\pi}{2}$ alors $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_{u_C} - \frac{\pi}{2} < \frac{\pi}{2}$ alors $0 < \varphi_u - \varphi_{u_C} < \pi$

d'où $\varphi_u - \varphi_{u_C} > 0$ c-a-d $u(t)$ est en avance de phase par rapport à $u_C(t)$ or $u_{\text{Courbe (1)}}(t)$ est en avance de phase par rapport à $u_{\text{Courbe (1)}}(t)$ alors la courbe (1) correspond à $u(t)$.

c- $|\Delta\varphi| = |\varphi_u - \varphi_{u_C}| = \omega_1 \cdot \Delta t = \frac{2\pi}{T_1} \times \frac{T_1}{8} = \frac{\pi}{4}$ rad puisque $u(t)$ est en avance de phase par rapport à $u_C(t)$

$u(t)$ atteint sa valeur maximale avant $u_C(t)$ par suite $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_{u_C} = \frac{\pi}{4}$ rad.

d- $\varphi_u - \varphi_{u_C} = \frac{\pi}{4}$ or $\varphi_{u_C} = \varphi_i - \frac{\pi}{2}$ alors $\varphi_u - \varphi_i + \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{4}$ d'où $\varphi_u - \varphi_i = -\frac{\pi}{4}$ rad < 0 alors

$\tan \varphi_u - \varphi_{u_C} = \frac{L\omega_1 - \frac{1}{C\omega_1}}{R+r} < 0$ alors $L\omega_1 - \frac{1}{C\omega_1} < 0$ alors $L\omega_1 < \frac{1}{C\omega_1}$ d'où le circuit est capacitif.

2°/ a- $(R+r)i(t)$ correspond à $\vec{V}_1 = \vec{OA} ((R+r)I_m ; \varphi_i)$; $L \frac{di(t)}{dt}$ correspond à $\vec{V}_2 = \vec{AB} (LI_m\omega_1 = U_{Lm} ; \varphi_i + \frac{\pi}{2})$

$\frac{1}{C} \int i(t) dt$ correspond à $\vec{V}_3 = \vec{BC} (\frac{I_m}{C\omega_1} = U_{Cm} ; \varphi_i - \frac{\pi}{2})$ alors $\vec{V}_3 = \vec{BC}$ correspond à 6 cm.

$u(t)$ correspond à $\vec{V} = \vec{OC} (U_m ; \varphi_u = 0)$.

On a : $\omega_1 = \frac{\omega_0}{\sqrt{3}}$ alors $\omega_1^2 = \frac{\omega_0^2}{3} = \frac{1}{3} \frac{1}{LC}$ alors $L\omega_1 = \frac{1}{3} \frac{1}{C\omega_1}$ d'où $U_{Lm} = \frac{1}{3} U_{Cm}$ alors

$\vec{V}_2 = \vec{AB}$ correspond à 2 cm.

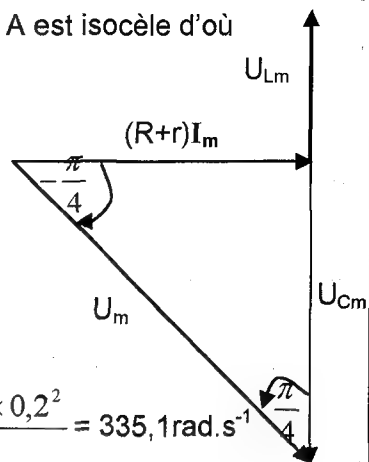
* $\varphi_u - \varphi_i = -\frac{\pi}{4}$ rad et $\varphi_u - \varphi_{u_c} = \frac{\pi}{4}$ rad alors le triangle ABC rectangle en A est isocèle d'où

$$AB = AC \text{ c-a-d } (R+r)I_m = \frac{I_m}{C\omega_1} - LI_m\omega_1 \text{ correspond à 4 cm.}$$

b- * $(R+r)I_m$ correspond à 4 cm alors $(R+r)I_m = 4 \times 2\sqrt{2} = 8\sqrt{2}$ V alors

$$R = \frac{8\sqrt{2}}{I_m} - r \text{ AN : } R = \frac{8\sqrt{2}}{0,2\sqrt{2}} - 10 = 30 \Omega.$$

* U_m correspond à 5,65 cm alors $U_m = 5,65 \times 2\sqrt{2} = 11,3\sqrt{2}$ V = 16 V.



$$c- * E_0 = P_{\text{moy}} T_1 = (R+r)I^2 \frac{2\pi}{\omega_1} \text{ alors } \omega_1 = \frac{2\pi(R+r)I^2}{E_0} \text{ AN : } \omega_1 = \frac{2\pi \times (30+10) \times 0,2^2}{3.10^{-2}} = 335,1 \text{ rad.s}^{-1}$$

$$* U_{Lm} = LI_m \omega_1 \text{ correspond à 2 cm alors } U_{Lm} = LI_m \omega_1 = 2 \times 2\sqrt{2} = 4\sqrt{2} \text{ V alors } L = \frac{4\sqrt{2}}{I_m \omega_1}.$$

$$\text{AN : } L = \frac{4\sqrt{2}}{0,2\sqrt{2} \times 335,1} = 0,06 \text{ H.}$$

$$* U_{Cm} = \frac{I_m}{C\omega_1} \text{ correspond à 6 cm alors } U_{Cm} = \frac{I_m}{C\omega_1} = 6 \times 2\sqrt{2} = 12\sqrt{2} \text{ V alors } C = \frac{I_m}{12\sqrt{2} \times \omega_1} = 5.10^{-5} \text{ F.}$$

3°/

a- $u(t)$ est en quadrature avance de phase par rapport à $u_c(t)$ alors $\varphi_u - \varphi_{u_c} = \frac{\pi}{2}$ or $\varphi_{u_c} = \varphi_i - \frac{\pi}{2}$ alors

$$\varphi_u - \varphi_i + \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{2} \text{ d'où } \varphi_u - \varphi_i = 0, \text{ on a } \text{tg}(\varphi_u - \varphi_i) = \frac{L\omega_2 - \frac{1}{C\omega_2}}{R+r} = 0 \text{ alors } L\omega_2 = \frac{1}{C\omega_2} \text{ d'où } \omega_2 = \omega_0$$

alors le circuit est en état de résonance d'intensité.

$$b-A \text{ la résonance d'intensité, on a : } I_m = \frac{U_m}{R+r} \text{ AN : } I_m = \frac{16}{30+10} = 0,4 \text{ A.}$$

$$\omega_2 = \omega_0 = \frac{1}{\sqrt{LC}} = \frac{1}{\sqrt{0,06 \times 5.10^{-5}}} = 577,35 \text{ rad.s}^{-1} \text{ et } \varphi_u = \varphi_i = 0 \text{ alors } i(t) = 0,4 \sin(577,35 t).$$

$$c- * E = E_C + E_L = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} + \frac{1}{2} Li^2 = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} \sin^2(\omega_0 t + \varphi_q) + \frac{1}{2} L\omega_0^2 Q_m^2 \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q) \text{ or } L\omega_0^2 = \frac{1}{C} \text{ alors}$$

$$E = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} \sin^2(\omega_0 t + \varphi_q) + \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} \cos^2(\omega_0 t + \varphi_q) = \frac{1}{2} \frac{Q_m^2}{C} = \text{Cte.}$$

$$* E = E_C + E_L = \frac{1}{2} C u_c(t)^2 + \frac{1}{2} Li(t)^2 = \text{Cte} \text{ alors si } q = 0 \text{ alors } u_c(t) = 0 \text{ d'où } i(t) = \pm I_m = \pm \frac{U_m}{R+r}$$

$$\text{par suite } E = \frac{1}{2} Li(t)^2 = \frac{U_m^2 L}{2(R+r)^2}.$$

$$d- E = \frac{U_m^2 L}{2(R+r)^2} \text{ AN : } E = \frac{16^2 \times 0,06}{2(30+10)^2} = 48.10^{-4} \text{ J.}$$

DUREE : 2 H

EPREUVE -3-

CORRECTION

CHIMIE :

EXERCICE N°1 :



b- $4 - 2x_f + 2x_f + x_f = 4,1$ d'où $x_f = 0,1 \text{ mol}$.

Supposant que la réaction est totale $4 - 2x \geq 0$ alors $x \leq 2$ d'où $x_m = 2 \text{ mol}$.

$$\tau_{f_1} = \frac{x_f}{x_m} \cdot \text{AN} : \tau_{f_1} = \frac{0,1}{2} = 0,05$$

2°/ Lorsque l'équilibre précédent est atteint $n_{(\text{NO})_{\text{initial}}} = 2 \cdot x_f = 0,2 \text{ mol}$

Suite de l'augmentation de température et lorsque l'équilibre est atteint de nouveau

$n_{(\text{NO})_{\text{final}}} = 1,76 \text{ mol} > n_{(\text{NO})_{\text{initial}}} \Rightarrow$ Suite à l'augmentation de la température l'équilibre se déplace dans le sens direct.

Or d'après la loi de modération relative à la température : une augmentation de la température, à pression constante, d'un système en état d'équilibre chimique, favorise son évolution dans le sens de la réaction endothermique.

Le sens direct associé au sens de dissociation de NO_2 est endothermique.

3°/ Pour déplacer le système dans le sens inverse, associé au sens qui diminue le nombre de mole total gazeux, il faut augmenter la pression.

Puisque, d'après la loi de modération relative à la pression : A température et volume constants toute augmentation de la pression d'un système fermé initialement en état d'équilibre chimique le déplace dans le sens qui tend à diminuer le nombre de mole total gazeux.

4°/ D'après la loi de modération relative à la concentration : A température, à pression et à volume constants, toute augmentation de la concentration de l'un des constituants d'un système ouvert déplace ce système dans le sens qui tend à diminuer.

Alors l'ajout d'une quantité d' O_2 déplace l'équilibre dans le sens inverse.

Cette perturbation n'a pas d'effet sur la constante d'équilibre car elle ne dépend que de la température.

EXERCICE N°2 :

A/

1°/

a- $\text{B}_1 : \text{CH}_3\text{NH}_2$
 $\text{A}_2 : \text{CH}_3\text{COOH}$

b- $\text{pK}_{b1} = 3,2$ et $\text{pK}_{b2} = 14 - 4,8 = 9,2$. Puisque $\text{pK}_{b1} < \text{pK}_{b2}$ alors CH_3NH_2 est plus forte que CH_3COO^- .

2°/



$$b- K = \pi_{\text{éq}} = \frac{[CH_3COO^-]_{\text{éq}} [CH_3NH_3^+]_{\text{éq}}}{[CH_3COOH]_{\text{éq}} [CH_3NH_2]_{\text{éq}}}$$

$$c- K = \pi_{\text{éq}} = \frac{[CH_3COO^-]_{\text{éq}} [CH_3NH_3^+]_{\text{éq}}}{[CH_3COOH]_{\text{éq}} [CH_3NH_2]_{\text{éq}}} \times \frac{[OH^-]_{\text{éq}}}{[OH^-]_{\text{éq}}}$$

$$\text{Or } K_{b_1} = \frac{[CH_3NH_3^+]_{\text{éq}} [OH^-]_{\text{éq}}}{[CH_3NH_2]_{\text{éq}}} \text{ et } K_{b_2} = \frac{[CH_3COOH]_{\text{éq}} [OH^-]_{\text{éq}}}{[CH_3COO^-]_{\text{éq}}} \text{ alors } K = \frac{K_{b_1}}{K_{b_2}} = 10^6.$$

$$3^\circ a- \pi = \frac{[CH_3COO^-][CH_3NH_3^+]}{[CH_3COOH][CH_3NH_2]} = \frac{n_{CH_3COO^-} \times n_{CH_3NH_3^+}}{n_{CH_3COOH} \times n_{CH_3NH_2}} = \frac{0,1 \times 0,25}{0,2 \times 0,3} = 0,416 < K. \text{ Le système évolue donc spontanément dans le sens direct.}$$

b- Sachant que la réaction est totale dans le sens direct car $K=10^6 > 10^4$ et que $n_{CH_3NH_2} < n_{CH_3COOH}$ alors CH_3NH_2 est limitant.



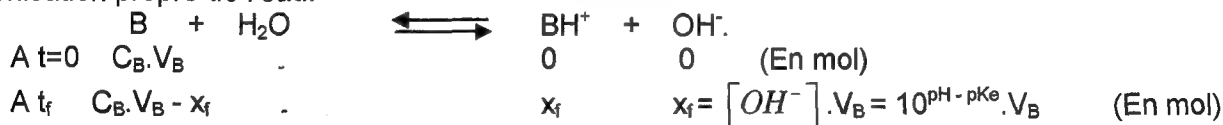
$$n_{CH_3NH_2} = 0,2 - x_f = 0 \text{ alors } x_f = 0,2 \text{ mol.}$$

D'où la composition finale du mélange : $n_{CH_3NH_2}^f = 0$; $n_{CH_3NH_3^+}^f = 0,25 + x_f = 0,45 \text{ mol.}$

$$n_{CH_3COO^-}^f = 0,1 + x_f = 0,3 \text{ mol et } n_{CH_3COOH}^f = 0,3 - x_f = 0,1 \text{ mol.}$$

B/
1°/

a- $C_B = 0,02 \text{ mol.L}^{-1} > 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1}$: alors on peut négliger la quantité de matière d'ion OH^- provenant de l'ionisation propre de l'eau.



D'autre part : $\tau_f = \frac{x_f}{x_m}$. En supposant que la réaction est totale $C_B \cdot V_B - x \geq 0$ alors $x \leq C_B \cdot V_B$

$$\text{d'où } x_m = C_B \cdot V_B \text{ par suite } \tau_{f_1} = \frac{10^{pH - pK_e} \times V_B}{C_B \times V_B} = \frac{10^{pH - pK_e}}{C_B}.$$

$$\text{AN : } \tau_{f_1} = \frac{10^{11,2 - 14}}{0,02} = 7,92 \cdot 10^{-2}.$$

b- La base B est faible car $\tau_f < 1$.

$$2^\circ / K = \frac{[BH^+]_{\text{éq}} [OH^-]_{\text{éq}}}{[B]_{\text{éq}}} \text{ or } [BH^+]_{\text{éq}} = [OH^-]_{\text{éq}} = 10^{pH - pK_e} = 10^{-2,8} = 1,58 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.$$

$$[B]_{\text{éq}} = C_B - 10^{pH - pK_e} = 0,02 - 10^{-2,8} = 1,84 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}. \text{ AN : } K = \frac{(1,58 \cdot 10^{-3})^2}{1,84 \cdot 10^{-2}} = 1,35 \cdot 10^{-4}.$$

PHYSIQUE :

EXERCICE N°1 :

1°/ a- $\xi = \frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2}Li^2$.

b- La courbe (a) représente $\xi(t)$ car elle est constante au cours du temps puisque le circuit ne renferme pas de résistance et que les oscillations s'effectuent sans intervention d'un générateur.

c- E=Constante alors $\frac{d\xi}{dt} = \frac{d}{dt} \left(\frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2}Li^2 \right) = i \left(L \frac{di}{dt} + \frac{q}{C} \right) = 0$ sachant que $i \neq 0$ alors $L \frac{di}{dt} + \frac{q}{C} = 0$

d'où $L \frac{d^2q}{dt^2} + \frac{q}{C} = 0$: C'est l'équation différentielle.

2°/a- $i(t) = I_m \sin(\omega_0 t + \varphi_i)$. Avec $I_m = 4.10^{-3}A$, $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0}$; $T_0 = \pi.10^{-3}s$ $\omega_0 = \frac{2\pi}{\pi.10^{-3}} = 2.10^3 \text{ rad.s}^{-1}$

à $t=0$; $i(t=0) = I_m \sin(\varphi_i) = 0$ et $i(t)$ est décroissante alors $\frac{di}{dt} < 0$ d'où $\cos \varphi_i < 0$ par suite $\varphi_i = \pi \text{ rad}$.

$i(t) = 4.10^{-3} \sin(2.10^3 t + \pi)$ (A) et $t(s)$.

b- $q(t) = \int i(t) dt = Q_m \sin(\omega_0 t + \varphi_q)$ telque $Q_m = \frac{I_m}{\omega_0} = \frac{4.10^{-3}}{2.10^3} = 2.10^{-6}C$ et $\varphi_q = \varphi_i - \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{2} \text{ rad}$.

$q(t) = 2.10^{-6} \sin(2.10^3 t + \frac{\pi}{2})$ (C) et $t(s)$.

3°/ $\xi = 4.10^{-6}J$.

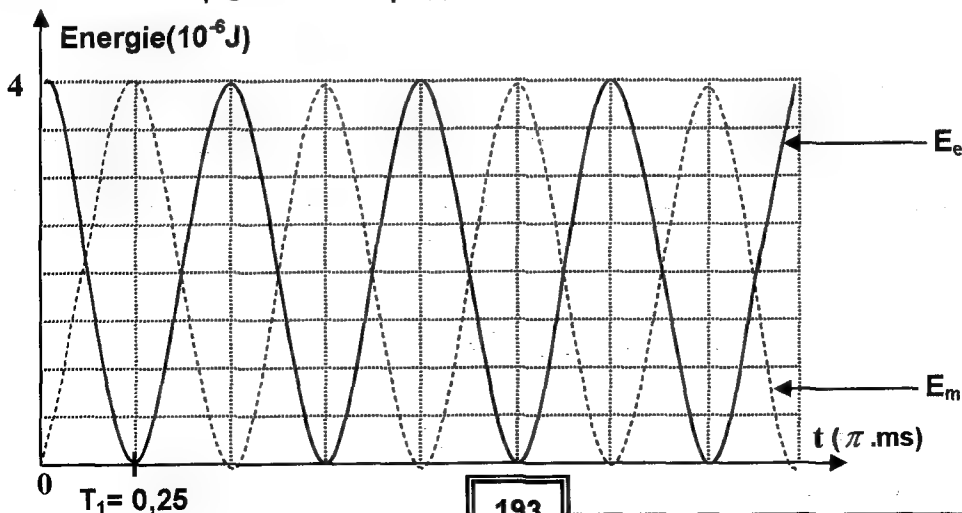
$\xi = \frac{q^2}{2C} + \frac{1}{2}Li^2$ pour $i=0$ on a $q = \pm Q_m$ d'où $\xi = \frac{Q_m^2}{2C}$ alors $C = \frac{Q_m^2}{2\xi}$ AN : $C = \frac{4.10^{-12}}{2 \times 4.10^{-6}} = 5.10^{-7}F$.

$\omega_0^2 = \frac{1}{LC}$ alors $L = \frac{1}{\omega_0^2 C}$. AN : $L = \frac{1}{5.10^{-7} \times 4.10^6} = 0,5H$.

4°/a- A $t=0$; $i=0$ alors $\xi_m = \frac{1}{2}Li^2 = 0$ d'où $\xi_e = \xi - \xi_m = \xi$ par suite la courbe (b) représente $\xi_e(t)$.

et $\xi = \frac{1}{2}CE^2$ alors $E = \sqrt{\frac{2\xi}{C}}$. AN : $E = \sqrt{\frac{2 \times 4.10^{-6}}{5.10^{-7}}} = 4V$

b-

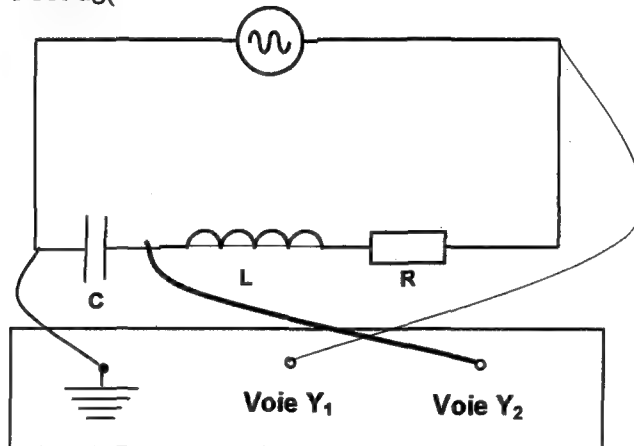


EXERCICE N°2 :

$$1^{\circ} \left| \varphi_u - \varphi_{u_D} \right| = \frac{2\pi}{T} \times \Delta t = \frac{2\pi}{T} \times \frac{5T}{12} = \frac{5\pi}{6} \text{ rad.}$$

or $u(t)$ est en avance de phase par rapport à $u_D(t)$, alors : $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_{u_D} = \frac{5\pi}{6} \text{ rad.}$

2° a- $-\frac{\pi}{2} < \varphi_u - \varphi_i < \frac{\pi}{2}$ or $\varphi_u - \varphi_{u_D} = \frac{5\pi}{6} \text{ rad} \notin \left[-\frac{\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right]$ donc $u_D(t)$ ne peut pas être la tension aux bornes du résistor c'est $u_C(t)$ G.B.F



b- $i(t) = C \frac{du_C}{dt}$ alors : $\varphi_i = \varphi_{u_C} + \frac{\pi}{2}$ d'où $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = \varphi_u - \varphi_{u_C} - \frac{\pi}{2} = \frac{5\pi}{6} - \frac{\pi}{2} = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$

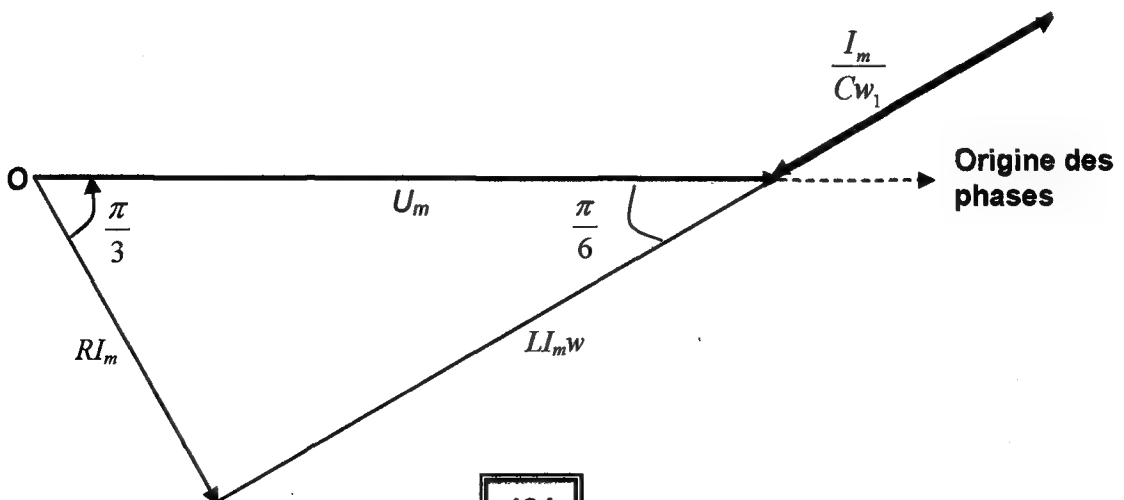
et puisque $\varphi_u - \varphi_i > 0$ alors le circuit est inductif.

c- $L \frac{di(t)}{dt} + (R+r) i(t) + \frac{1}{C} \int i(t) dt = u(t).$

$Ri(t)$ correspond à $\vec{V}_1 (RI_m; \varphi_i = \frac{\pi}{3} \text{ rad})$; $L \frac{di(t)}{dt}$ correspond à $\vec{V}_2 (L\omega I_m; \varphi_i + \frac{\pi}{2})$

$\frac{1}{C} \int i(t) dt$ correspond à $\vec{V}_3 (\frac{I_m}{C\omega} = U_{cm} = 4,3V; \varphi_i - \frac{\pi}{2})$ alors \vec{V}_3 correspond à 4,3 cm.

$u(t)$ correspond à $\vec{V} (U_m = 10V; \varphi_u = 0)$ alors \vec{V} correspond à 10 cm et $\Delta\varphi = \varphi_u - \varphi_i = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$



$$I_m = U_{cm} \cdot C \cdot \omega. \text{ AN : } I_m = 4,3 \times 2,9 \cdot 10^{-6} \times 2 \cdot 10^3 = 0,025 A.$$

$$L \cdot \omega \cdot I_m = 12V \text{ alors } L = \frac{12}{\omega \cdot I_m} \text{ AN : } L = \frac{12}{2 \cdot 10^3 \times 0,025} = 0,24 H.$$

$$RI_m = 5V \text{ alors } R = \frac{5}{I_m} \text{ AN : } R = \frac{5}{0,025} = 200 \Omega$$

II/

1°/ $Z_{(L,C)} = \frac{U}{I} = 0$ alors $L \cdot \omega_2 = \frac{1}{C \cdot \omega_2}$ d'où $\omega_2^2 = \frac{1}{LC} = \omega_0^2$ par suite $\omega_2 = \omega_0$ le circuit est alors en état de résonance d'intensité.

2°/

a- $\varphi_u - \varphi_i = 0$ et $i(t) = C \frac{du_c}{dt}$ alors : $\varphi_i = \varphi_{u_c} + \frac{\pi}{2}$ d'où $\varphi_u - \varphi_{u_c} = \frac{\pi}{2} \text{ rad}$ $u(t)$ est alors en quadrature avance de phase par rapport à $u_c(t)$.

b- $u_c(t) = U_{C_m} \sin(\omega_2 t + \varphi_c)$

$$\varphi_{u_c} = -\frac{\pi}{2} + \varphi_u \text{ alors } \varphi_{u_c} = -\frac{\pi}{2} \text{ rad puisque } \varphi_u = 0$$

$$\omega_2 = \frac{1}{\sqrt{LC}} \text{ AN : } \omega_2 = 1,17 \cdot 10^3 \text{ rad.s}^{-1}. I_m = \frac{U_m}{R} \text{ AN : } I_m = \frac{10}{200} = 5 \cdot 10^{-2} A.$$

$$U_{cm} = \frac{I_m}{C \omega_2} \text{ AN : } U_{cm} = \frac{5 \cdot 10^{-2}}{2,9 \cdot 10^{-6} \times 1,17 \cdot 10^3} = 14,73 V. u_c(t) = 14,73 \sin(1,17 \cdot 10^3 t - \frac{\pi}{2}) (V) \text{ et } t(s).$$

3°/

a- Le coefficient de surtension, Q, est le quotient de la tension efficace aux bornes du condensateur par la tension efficace aux bornes du générateur.

$$Q = \frac{U_{Cm}}{U_m} \text{ AN : } Q = \frac{14,73}{10} = 1,473 > 1.$$

b- Il s'agit d'un phénomène de surtension puisque $Q > 1$.

UNITES ET CONVERSIONS





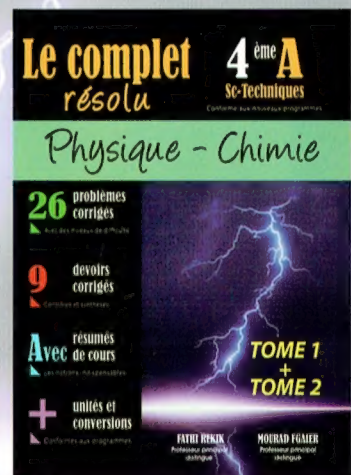
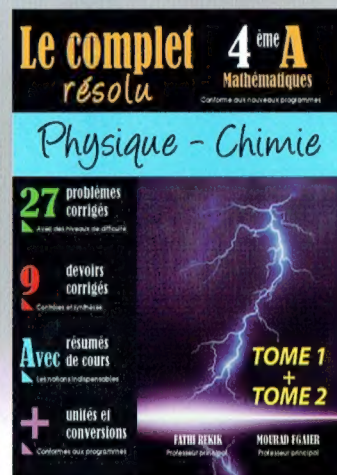
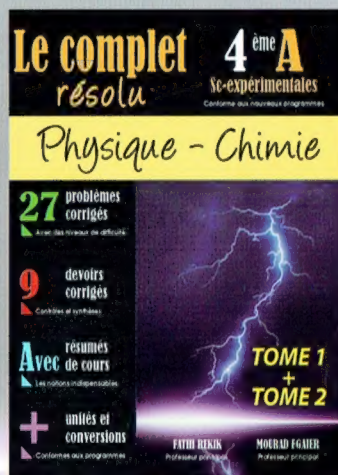
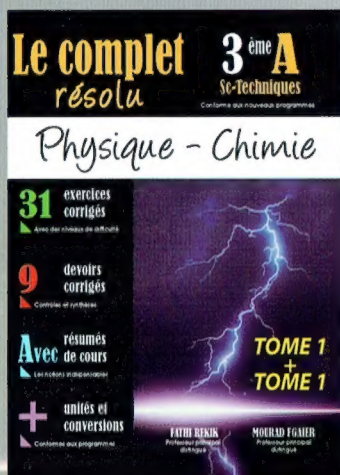
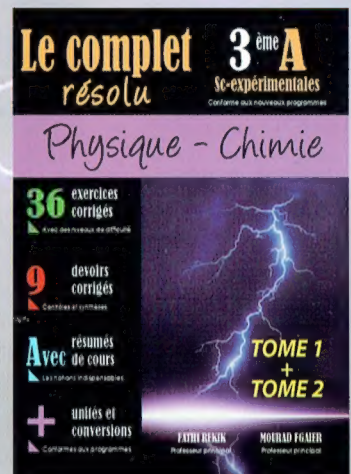
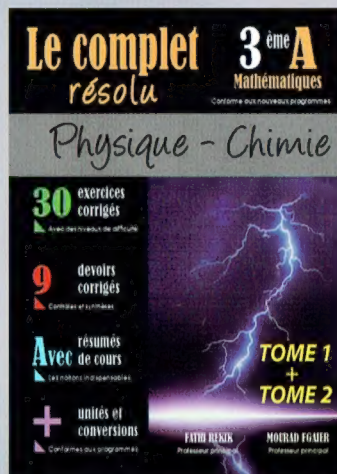
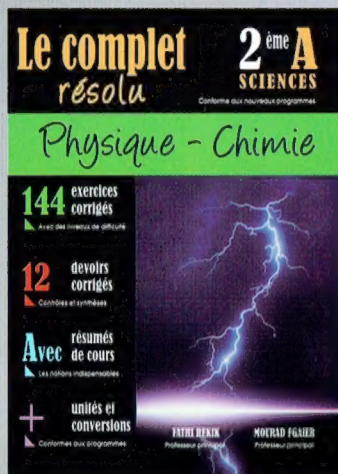
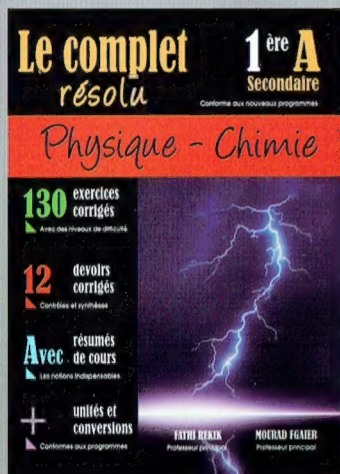
Grandeurs physiques	Symbole	Unité dans le système international	Multiples et sous multiples
Fem d'induction électromagnétique	e	Volt (V)	1 milliVolt = $1\text{mV} = 10^{-3}\text{V}$. 1 microVolt = $1\mu\text{V} = 10^{-6}\text{V}$.
Charge électrique	q ou Q	Coulomb (C)	1 millicoulomb = $1\text{mC} = 10^{-3}\text{C}$. 1 microCoulomb = $1\mu\text{C} = 10^{-6}\text{C}$. 1 nanoCoulomb = $1\text{nC} = 10^{-9}\text{C}$.
Distance	d	Mètre (m)	1 millimètre = $1\text{mm} = 10^{-3}\text{m}$. 1 centimètre = $1\text{cm} = 10^{-2}\text{m}$. 1 kilomètre = $1\text{km} = 10^3\text{m}$.
Durée	Δt	Seconde (s)	$1\text{ms} = 10^{-3}\text{s}$.
Cte du temps τ du dipôle RC ou RL	τ	Seconde (s)	$1\text{min} = 60\text{s}$. $1\text{h} = 60\text{mn} = 3600\text{s}$.
Intensité du courant électrique	I, I_m, I_{eff}	Ampère (A)	1 milliAmpère = $1\text{mA} = 10^{-3}\text{A}$. 1 microAmpère = $1\mu\text{A} = 10^{-6}\text{A}$.
Tension électrique	$U; U_m; u$	Volt (V)	1 milliVolt = $1\text{mV} = 10^{-3}\text{V}$. 1 microVolt = $1\mu\text{V} = 10^{-6}\text{V}$.
Capacité d'un condensateur	C	Farad (F)	1 milliFarad = $1\text{mF} = 10^{-3}\text{F}$. 1 microFarad = $1\mu\text{F} = 10^{-6}\text{F}$. 1 nanoFarad = $1\text{nF} = 10^{-9}\text{F}$.
Résistance	R	Ohm (Ω)	$1\text{KiloOhm} = 1\text{K}\Omega = 10^3\Omega$.
Permittivité absolue d'un diélectrique	ε	F.m^{-1}	
Energie	E, E_c, E_L	Joule (J)	$1\text{KiloJoule} = 1\text{KJ} = 10^3\text{J}$. $1\text{milliJoule} = 1\text{mJ} = 10^{-3}\text{J}$.
L'inductance	L	Herry (H)	$1\text{milliHerry} = 1\text{mH} = 10^{-3}\text{H}$.



Grandeurs physiques	Symbole	Unité dans le système international	Multiples et sous multiples
Fréquence	N	Hertz (Hz)	1 killoHertz= 1KHz= 10^3 Hz. 1 MégaHertz= 1MHz= 10^6 Hz. 1 GigaHertz= 1GHz= 10^9 Hz.
Pulsation	ω	rad.s ⁻¹	2π rad.s ⁻¹ = 1 tour.s ⁻¹ .
Puissance	P	Watt (w)	1 kiloWatt= 1kW= 10^3 W. 1 milliWatt = 1mW= 10^{-3} W.
Période	T	seconde (s)	1 Heure=1h=3600s. 1Minute = 1min = 60s.
Phase initial	φ	rad	
Volume	V	m ³	1mL= 1cm ³ = 10^{-3} L= 10^{-6} m ³ . 1L = 10^{-3} m ³ .
Concentration molaire	C	mol.m ⁻³	Unité la plus utilisée: mol.L ⁻¹ .
Masse molaire	M	kg.mol ⁻¹	Unité la plus utilisée:g.mol ⁻¹ .
Volume molaire	V _m	m ³ .mol ⁻¹	Unité la plus utilisée: L.mol ⁻¹ .
Quantité de matière	n	mol	1millimol= 1mmol= 10^{-3} mol
Vitesse d'une réaction	V	mol.s ⁻¹	1mol.mn ⁻¹ = 1/60 mol.s ⁻¹ 1mol.h ⁻¹ = 1/3600 mol.s ⁻¹
Vitesse volumique d'une réaction	V _v	mol.L ⁻¹ .s ⁻¹	1mol.L ⁻¹ .mn ⁻¹ = 1/60 mol.L ⁻¹ .s ⁻¹ 1mol.L ⁻¹ h ⁻¹ = 1/3600 mol.L ⁻¹ .s ⁻¹

Le complet résolu

Demandez la série : Le complet résolu
Du 1^{ère} année au 4^{ème} année secondaire



Imp. SOGIC - Sfax - 74 242 634

Mobile : 97 298 565

Prix: 13,500D

ISBN:978-9938-12-562-7

